



PCT
WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

<p>(51) Internationale Patentklassifikation ⁶ : C07C 217/94, C07D 209/86, C09K 11/06, H05B 33/14, H01L 51/30</p>	<p>A1</p>	<p>(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 98/42655</p> <p>(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 1. Oktober 1998 (01.10.98)</p>		
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top; padding: 5px;"> <p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/01559</p> <p>(22) Internationales Anmeldedatum: 18. März 1998 (18.03.98)</p> <p>(30) Prioritätsdaten: 197 11 714.7 20. März 1997 (20.03.97) DE</p> <p>(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HOECHST RESEARCH & TECHNOLOGY DEUTSCHLAND GMBH & CO. KG [DE/DE]; Brüningstrasse 50, D-65929 Frankfurt am Main (DE).</p> <p>(72) Erfinder; und</p> <p>(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SALBECK, Josef [DE/DE]; Am Flachland 56, D-65779 Kelkheim (DE). LUPO, Donald [US/DE]; Waldschmidtstrasse 7, D-60316 Frankfurt am Main (DE).</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top; padding: 5px;"> <p>(81) Bestimmungsstaaten: CN, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).</p> <p>Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i></p> </td> </tr> </table>			<p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/01559</p> <p>(22) Internationales Anmeldedatum: 18. März 1998 (18.03.98)</p> <p>(30) Prioritätsdaten: 197 11 714.7 20. März 1997 (20.03.97) DE</p> <p>(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HOECHST RESEARCH & TECHNOLOGY DEUTSCHLAND GMBH & CO. KG [DE/DE]; Brüningstrasse 50, D-65929 Frankfurt am Main (DE).</p> <p>(72) Erfinder; und</p> <p>(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SALBECK, Josef [DE/DE]; Am Flachland 56, D-65779 Kelkheim (DE). LUPO, Donald [US/DE]; Waldschmidtstrasse 7, D-60316 Frankfurt am Main (DE).</p>	<p>(81) Bestimmungsstaaten: CN, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).</p> <p>Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i></p>
<p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/01559</p> <p>(22) Internationales Anmeldedatum: 18. März 1998 (18.03.98)</p> <p>(30) Prioritätsdaten: 197 11 714.7 20. März 1997 (20.03.97) DE</p> <p>(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HOECHST RESEARCH & TECHNOLOGY DEUTSCHLAND GMBH & CO. KG [DE/DE]; Brüningstrasse 50, D-65929 Frankfurt am Main (DE).</p> <p>(72) Erfinder; und</p> <p>(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SALBECK, Josef [DE/DE]; Am Flachland 56, D-65779 Kelkheim (DE). LUPO, Donald [US/DE]; Waldschmidtstrasse 7, D-60316 Frankfurt am Main (DE).</p>	<p>(81) Bestimmungsstaaten: CN, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).</p> <p>Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i></p>			
<p>(54) Title: SPIRO COMPOUNDS AND THE USE THEREOF</p> <p>(54) Bezeichnung: SPIROVERBINDUNGEN UND DEREN VERWENDUNG</p> <p>(57) Abstract</p> <p>The invention relates to spiro compounds of the formula (I) wherein at least one of the radicals K^1, L, M, N^1, R^1, R^2, R^3, R^4 is one of the groups (a), (b), (c), (d), (e), (f), (g), (h), (i), (j) and (k). Said spiro compounds are suitable for use as charge transfer materials, especially for photovoltaic cells, and as electroluminescence materials.</p> <p>(57) Zusammenfassung</p> <p>Spiroverbindungen der Formel (I), bei denen mindestens einer der Reste K^1, L, M, N^1, R^1, R^2, R^3, R^4 einer der Gruppen (a), (b), (c), (d), (e), (f), (g), (h), (i), (j) und (k) ist mit eignen sich als Ladungstransportmaterialien, insbesondere für photovoltaische Zellen, und als Elektrolumineszenzmaterialien.</p>				

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidshan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland			TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun			PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Beschreibung

5 Spiroverbindungen und deren Verwendung

Aufgrund des weltweit steigenden Bedarfs an elektrischer Energie und der begrenzten Vorräte an Kohle, Öl und Gas, die bei ihrer Verbrennung zudem das Treibhausgas CO₂ freisetzen, hat die Erzeugung von elektrischem Strom aus
10 Sonnenlicht in den letzten Jahre erhöhtes Interesse gefunden.

In der EP-A 0 333 641 ist eine photoelektrochemische Zelle beschrieben, die dadurch gekennzeichnet ist, daß sie einen nanoporösen, d. h. eine extrem aufgerauhte und damit vergrößerte Oberfläche aufweisenden Metalloxid-Halbleiter
15 enthält. Der Ladungstransport zwischen Halbleiter/Chromophor-Schicht und Gegenelektrode erfolgt in dieser Zelle durch eine Elektrolytlösung. Obwohl mit solchen Zellen gute Ergebnisse erzielt werden, ist das Eigenschaftsprofil einer solchen Vorrichtung noch deutlich verbesserungsfähig.

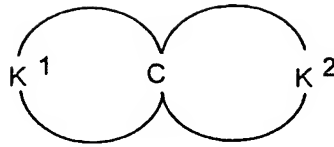
20 Aus der EP-A 0 718 858 ist eine solche Zelle mit einem flüssigkristallinen Ladungstransportmaterial anstelle eines Elektrolyten bekannt. Die erreichten scheinbaren Quantenausbeuten sind aber noch verbesserungsbedürftig.

Es wurde nun überraschend gefunden, daß sich bestimmte Derivate des
25 Spirobifluorens in hervorragender Weise als Ladungstransportmaterial für photovoltaische Zellen eignen.

Einzelne strukturell andersartige Spirobifluorenderivate sind beispielsweise in US-A 5,026,894, J.M. Tour et al. J. Am. Chem. Soc. 112 (1990) 5662 und J.M. Tour et al.
30 Polym. Prepr. (1990) 408 als Verknüpfungselemente für polymere, organische Halbleiter beschrieben und als Materialien für molekulare Elektronik vorgeschlagen.

In der EP-A 0 676 461 ist die Verwendung von Spiroverbindungen der folgenden

allgemeinen Formel,

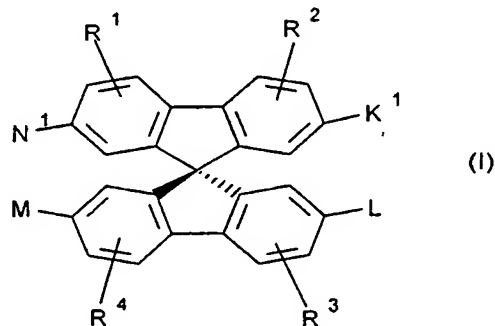


wobei

K^1 und K^2 unabhängig voneinander konjugierte Systeme bedeuten, in Elektrolumineszenzvorrichtungen, beschreiben.

Eine Anwendung in photovoltaischen Zellen läßt sich daraus nicht herleiten.

Ein Gegenstand der Erfindung sind daher Spiroverbindungen der allgemeinen Formel (I),



wobei die Symbole folgende Bedeutungen haben:

K^1 , L, M, N^1 , R^1 , R^2 , R^3 , R^4 sind gleich oder verschieden und bedeuten

a) Wasserstoff, $-NO_2$, $-CN$, $-F$ oder $-Cl$,

b) einen geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen, wobei

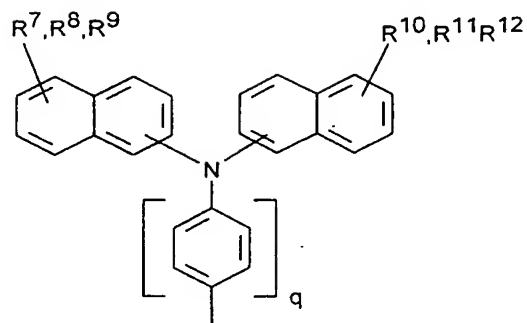
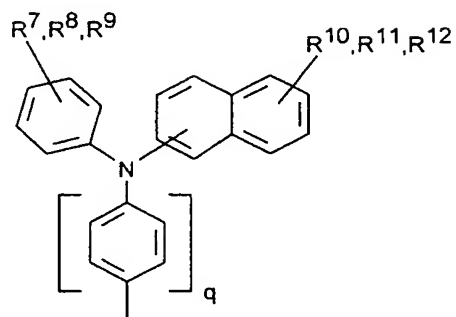
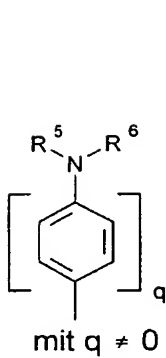
b1) eine oder mehrere nicht benachbarte CH_2 -Gruppen durch $-O-$, $-S-$, $-CO-O-$, $-O-CO-$, $-O-CO-O-$, NR^5 oder $-Si(CH_3)_2-$ ersetzt sein können und/oder

b2) eine oder mehrere CH_2 -Gruppen durch $-CH=CH-$, $-C\equiv C-$, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein können und/oder

b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können und/oder

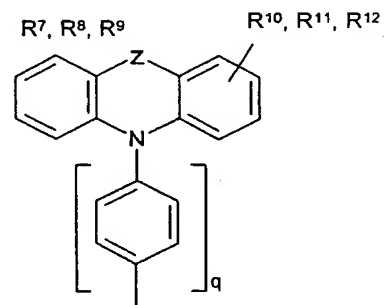
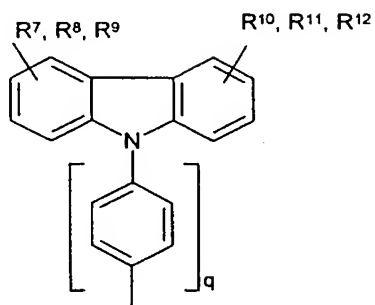
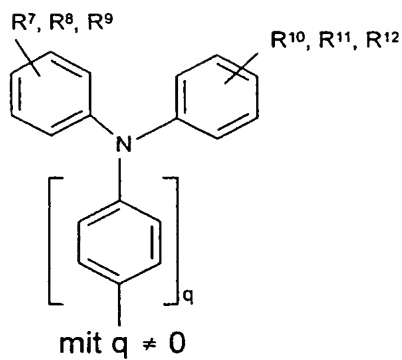
c) eine der folgenden Gruppen:

5



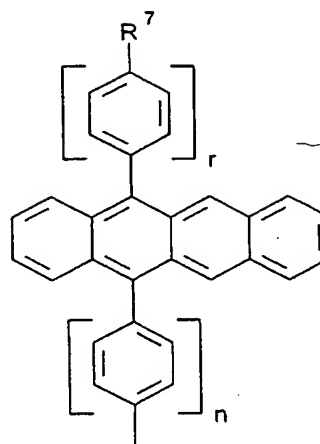
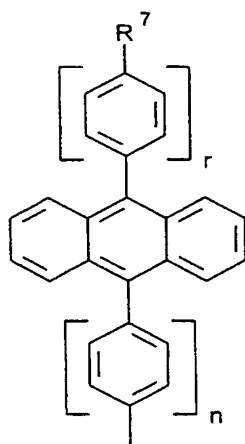
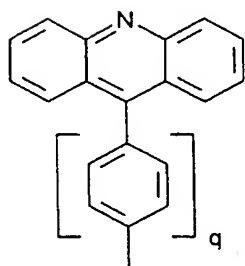
10

15



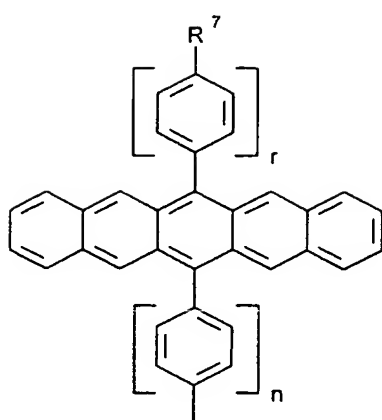
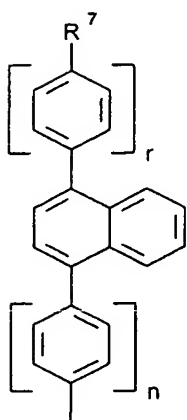
20

25



4

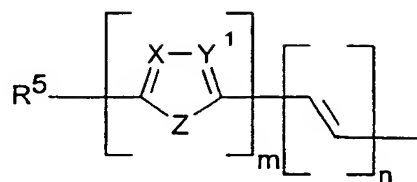
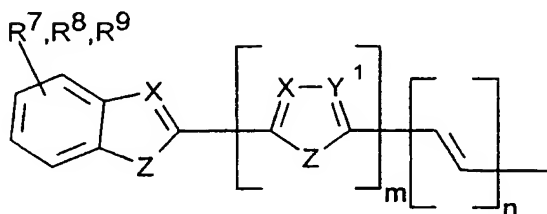
5



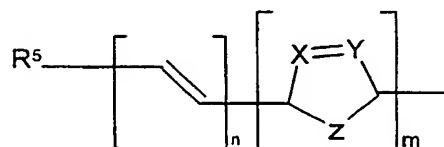
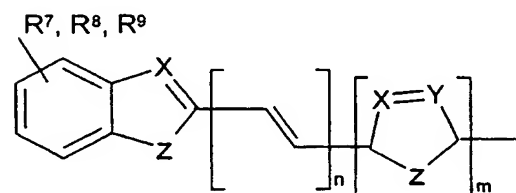
oder

10 d) eine der folgenden Gruppen:

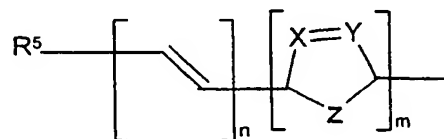
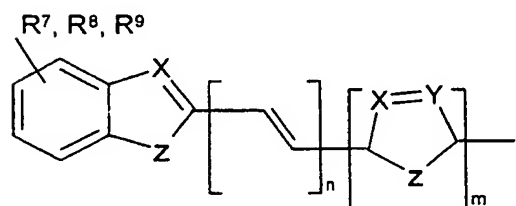
15



20



25



mit der Maßgabe, daß mindestens einer, vorzugsweise mindestens zwei, der Reste K^1 , L, M, N^1 , R^1 , R^2 , R^3 , R^4 eine der unter c) aufgeführten Gruppen ist;

30

X, Y^1 sind jeweils gleich oder verschieden $=CR^7$ - oder $=N$ -;

Z ist -O-, -S-, -NR⁵-, -CRR-, -CR=CR- oder -CR=N-;

R⁵, R⁶ sind jeweils gleich oder verschieden

- a) Wasserstoff
- b) ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen,
wobei
 - b1) eine oder mehrere nicht benachbarte und nicht an Stickstoff gebundene CH₂-Gruppen durch -O-, -S-, -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O- oder -Si(CH₃)₂ ersetzt sein können und/oder
 - b2) eine oder mehrere CH₂-Gruppen durch -CH=CH-, -C≡C-, Cyclopropan-1,2-diyl, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein können und/oder
 - b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können und/oder
 - b4) R⁵ und R⁶ zusammen auch einen Ring bilden können;
- c) Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl;

R⁷, R⁸, R⁹, R¹⁰, R¹¹, R¹² sind gleich oder verschieden

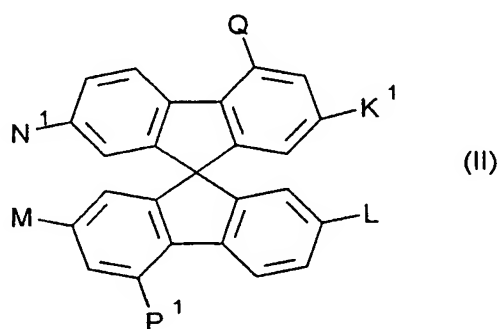
- a) Wasserstoff, -CN, -F, NO₂ oder -Cl
- b) ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen,
wobei
 - b1) eine oder mehrere nicht benachbarte CH₂-Gruppen durch -O-, -S-, -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O-, -NR⁵ oder -Si(CH₃)₂ ersetzt sein können und/oder
 - b2) eine oder mehrere CH₂-Gruppen durch -CH=CH-, -C≡C-, Cyclopropan-1,2-diyl, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein können und/oder
 - b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können;
- c) Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl, -O-Phenyl, -O-Biphenyl, -O-1-Naphthyl, -O-2-Naphthyl, -O-2-Thienyl, -O-2-Furanyl,

m, n, p, q, r sind jeweils gleich oder verschieden 0, 1, 2, 3, 4, 5 oder 6,
 vorzugsweise 0, 1, 2, 3, 4, 5 oder 6, vorzugsweise 0, 1, 2, 3, 4, besonders
 bevorzugt 0, 1, 2 oder 3.

- 5 Die Verbindungen der Formel (II) sind vorzugsweise amorph und zeichnen sich
 durch hohe Glasübergangstemperaturen aus.

Bevorzugt sind Spirobifluorenderivate der Formeln (II) a-c

10

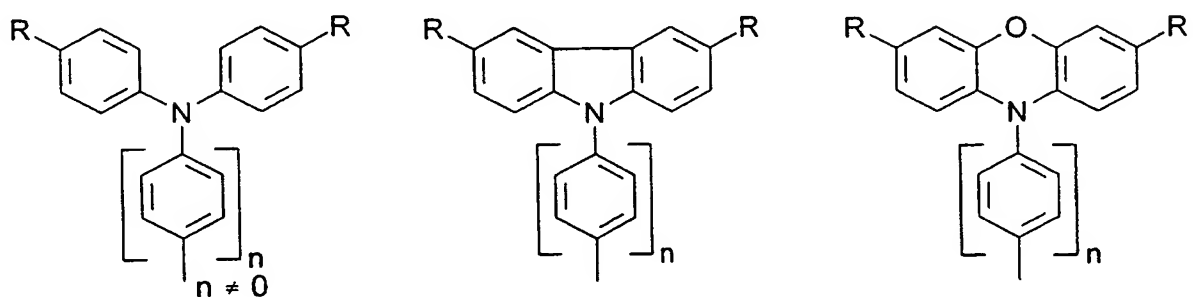


15

wobei die Symbole folgende Bedeutungen haben:

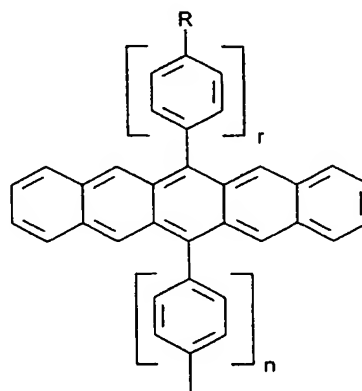
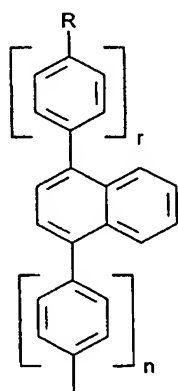
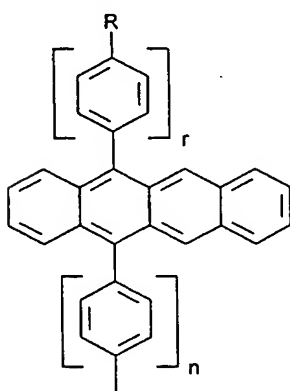
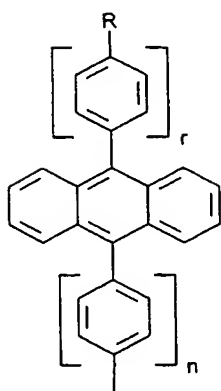
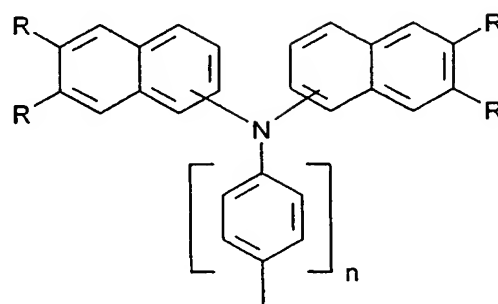
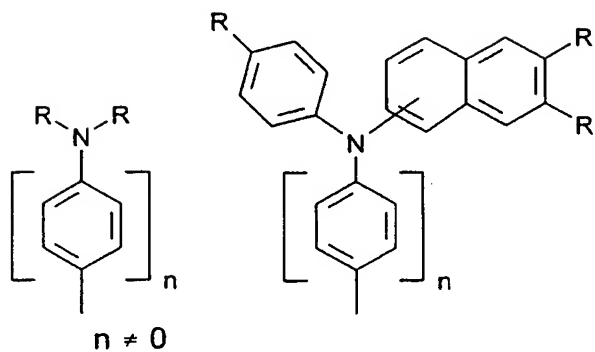
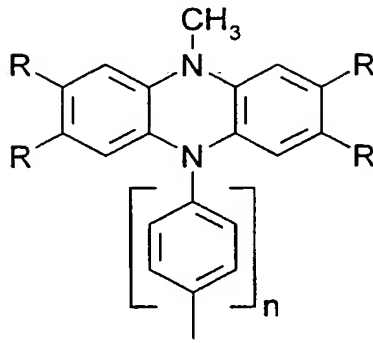
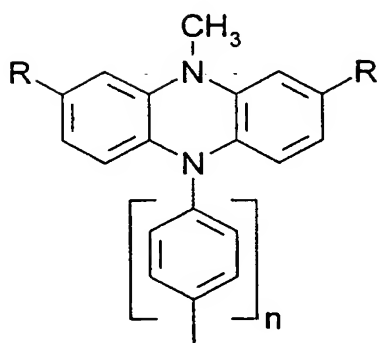
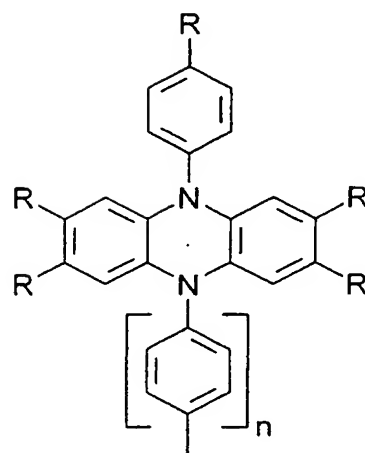
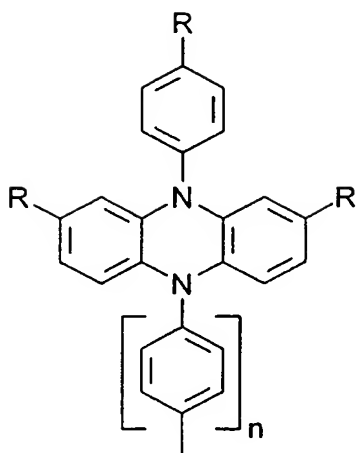
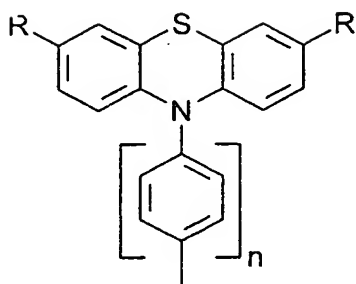
II.a) $K^1 = L = M = N^1$ und ist aus der Gruppe:

20



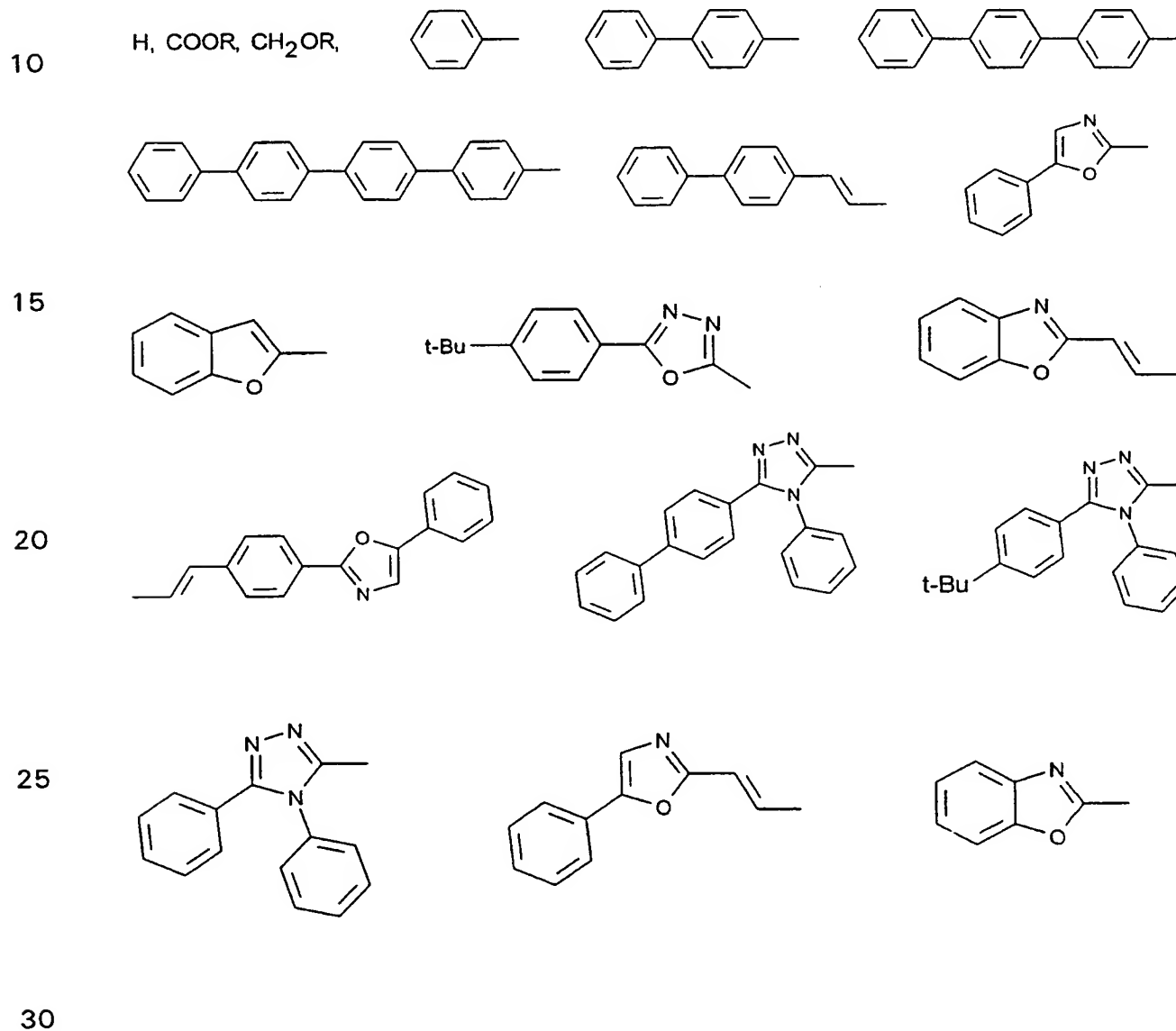
25

7



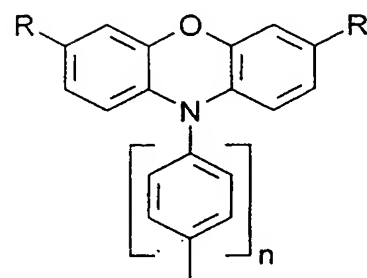
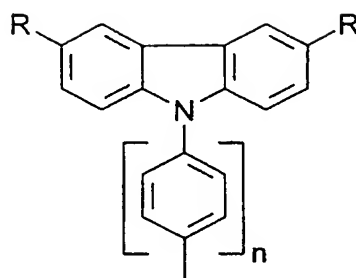
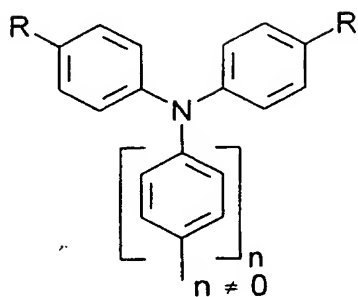
- R gleich oder verschieden H, Alkyl, -O-Alkyl, -S-Alkyl, mit jeweils 1 bis 20 C-Atomen, vorzugsweise 1 bis 4 C-Atomen, Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl, -O-Phenyl, -O-Biphenyl, -O-1-Naphthyl, -O-2-Naphthyl, -O-2-Thienyl, -O-2-Furanyl, CN, NR₂, wobei -O-Alkyl/Aryl, -S-Alkyl/Aryl, CN, NR₂ nicht an Stickstoff gebunden sein darf;
- n = 0,1,2,3,4.

und Q, P¹ sind gleich oder verschieden und aus der Gruppe

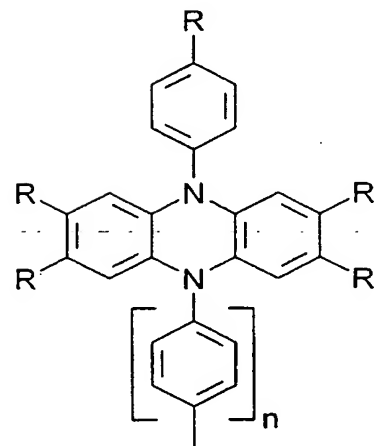
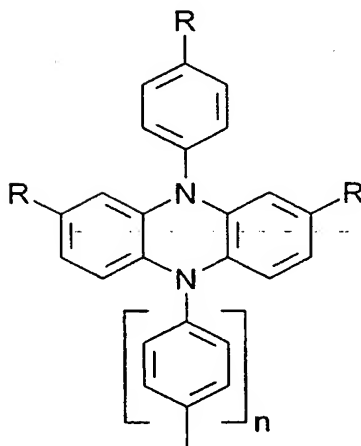
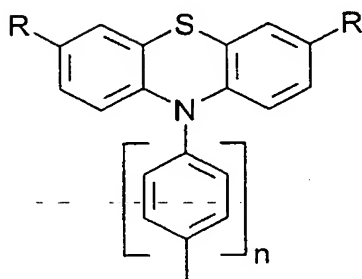


9

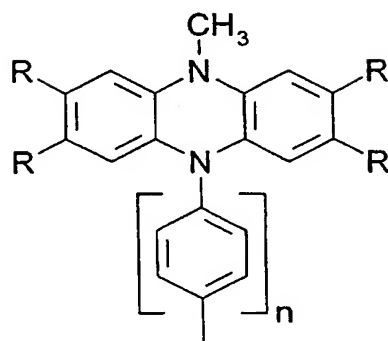
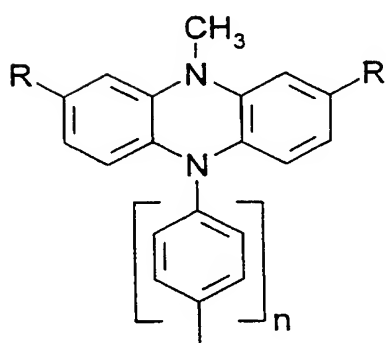
5



10

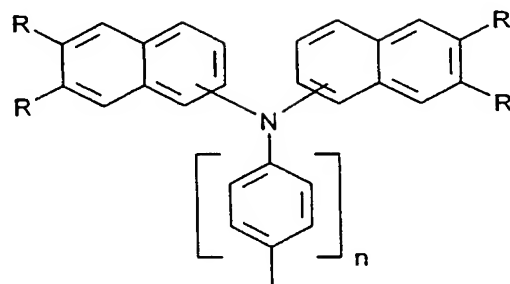
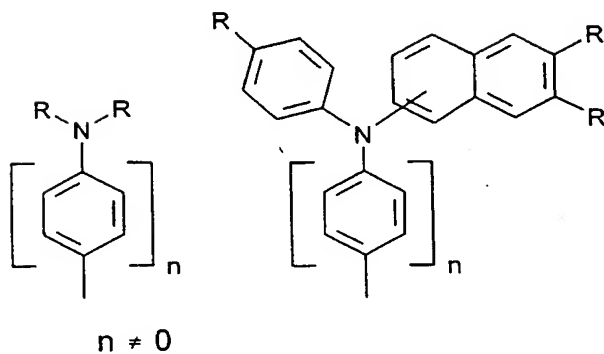


15



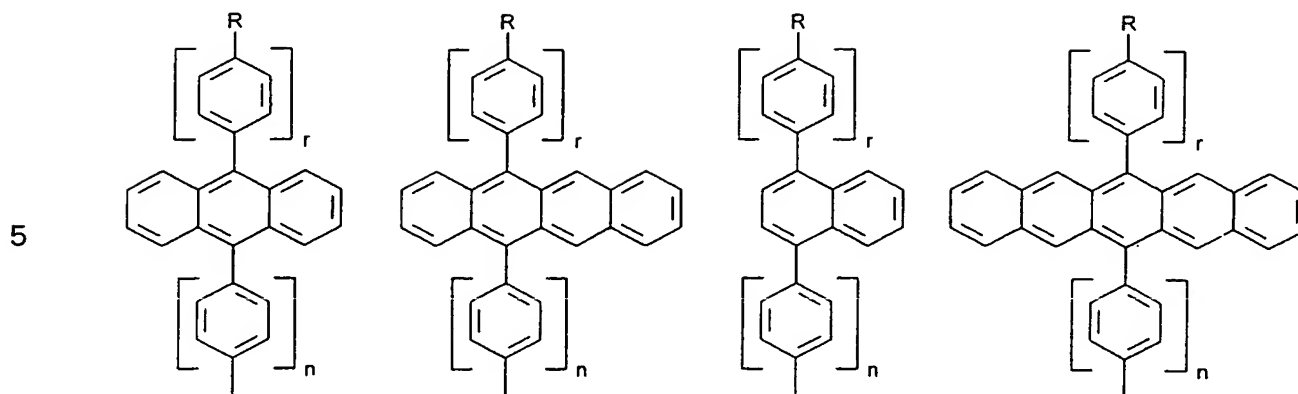
20

25



30

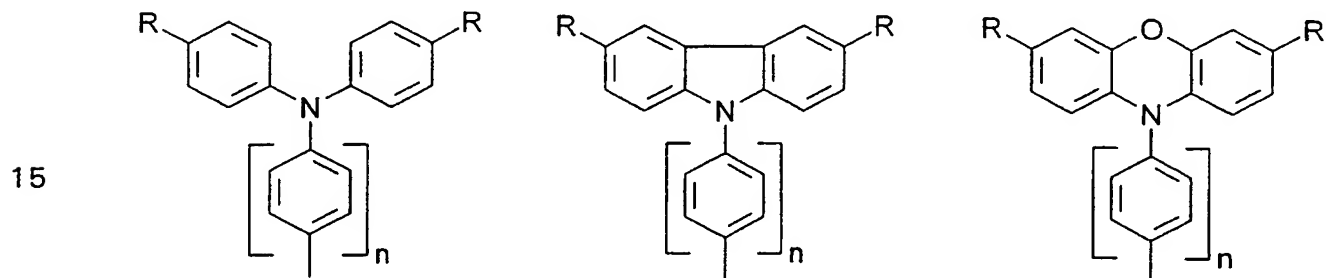
10



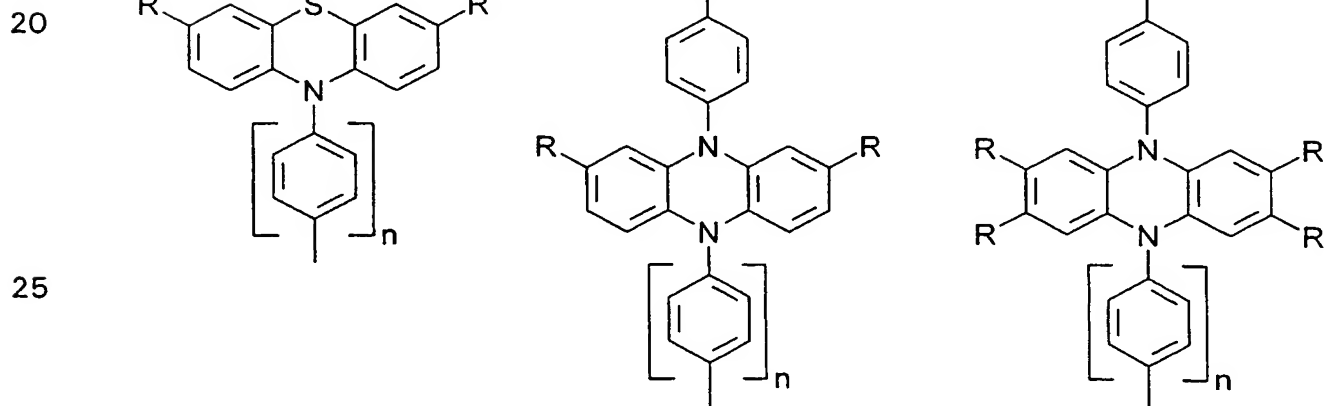
wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben

10

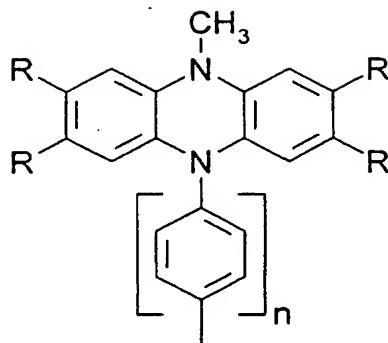
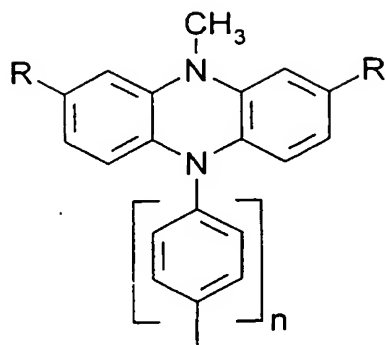
II.b) $K^1 = N^1$ und ist aus der Gruppe



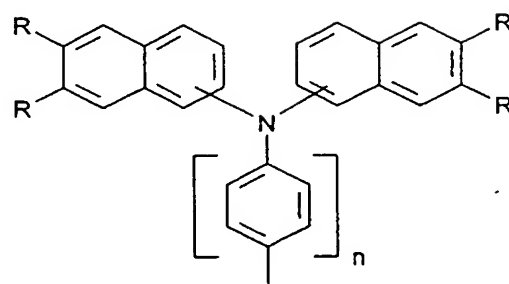
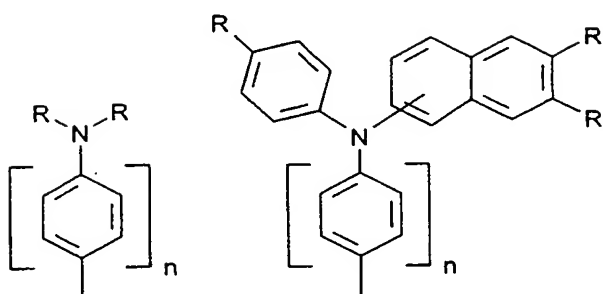
$n \neq 0$



11



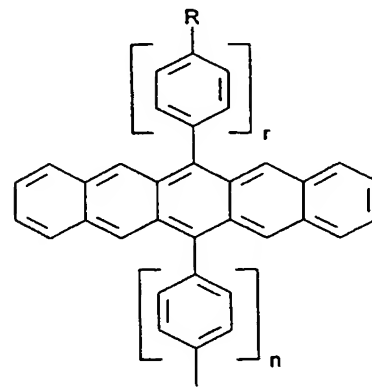
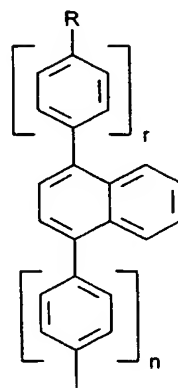
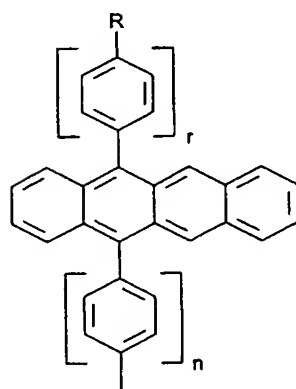
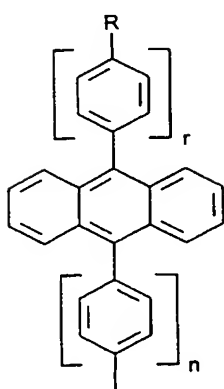
10



15

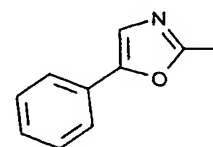
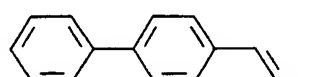
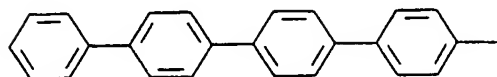
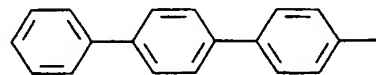
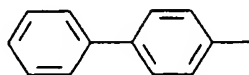
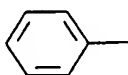
 $n \neq 0$

20



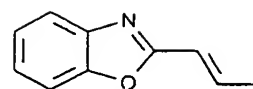
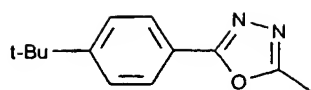
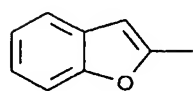
und L = M und ist aus der Gruppe

25

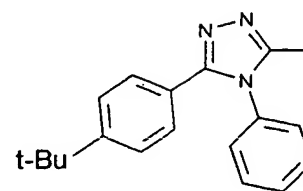
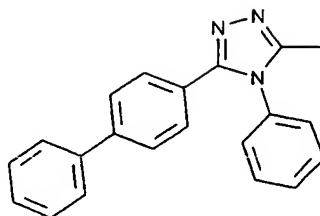
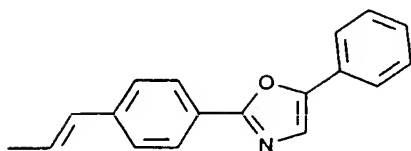
H, COOR, CH₂OR,

30

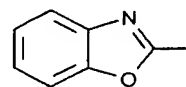
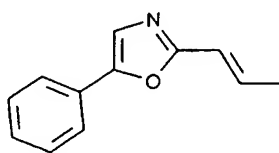
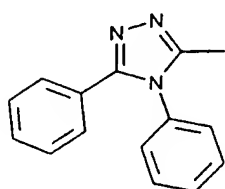
12



5

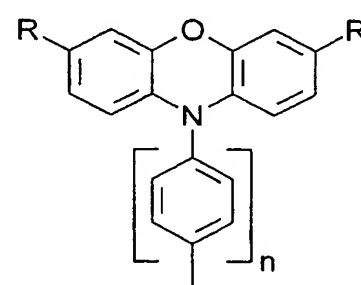
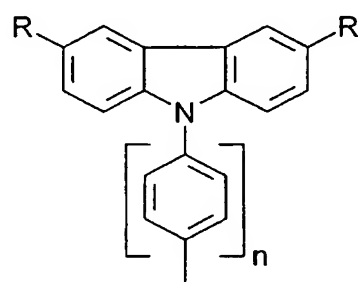
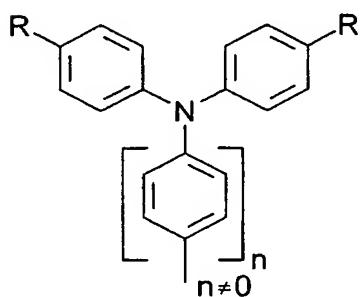


10

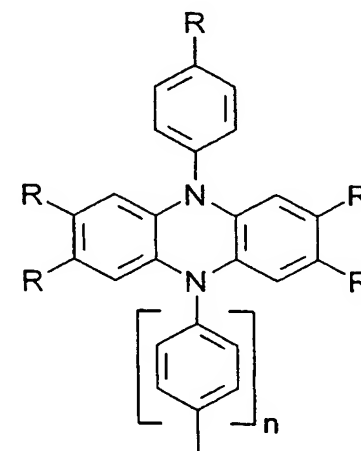
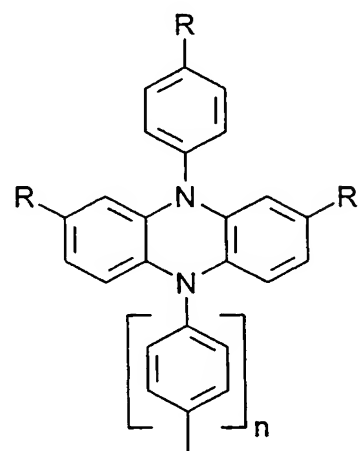
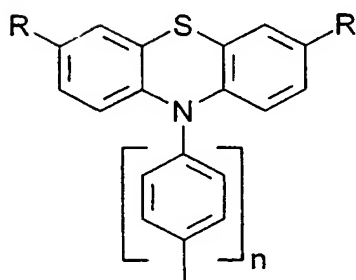


und Q, P¹ sind gleich oder verschieden aus der Gruppe

15



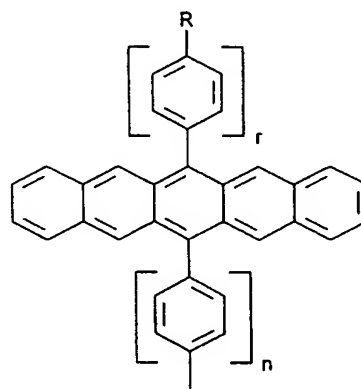
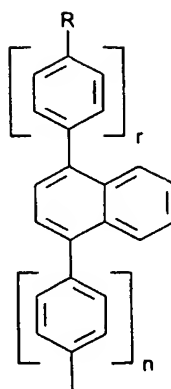
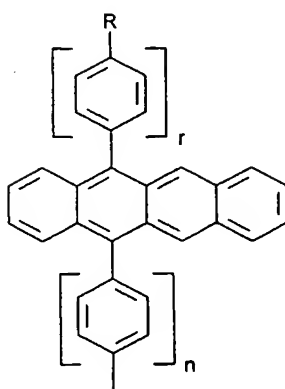
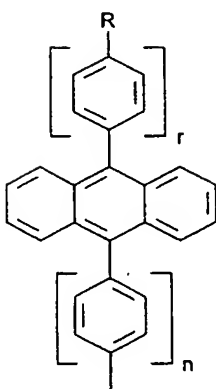
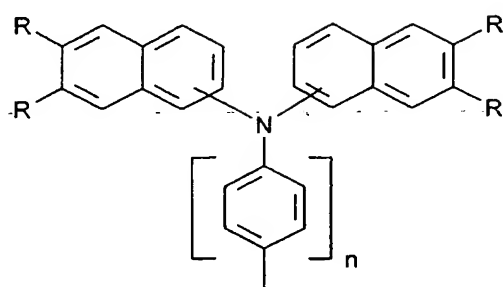
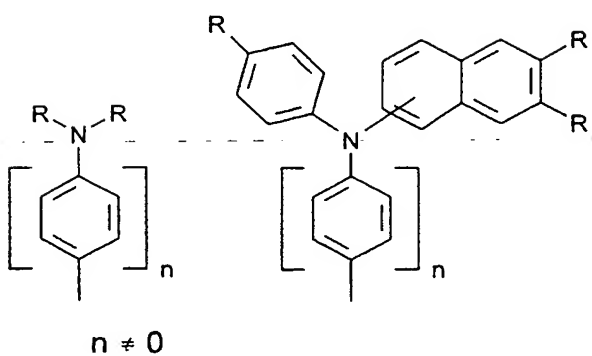
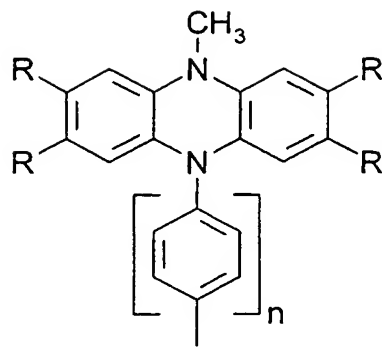
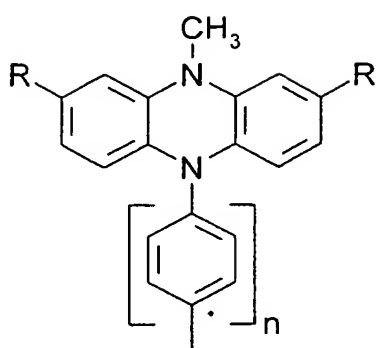
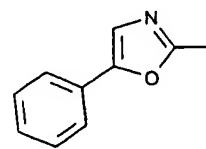
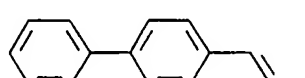
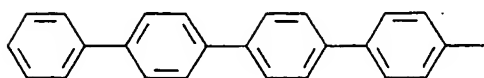
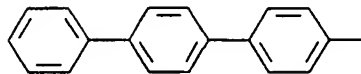
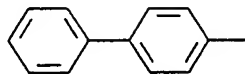
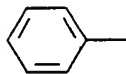
20



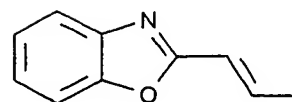
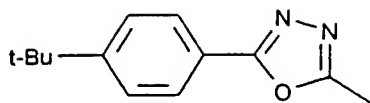
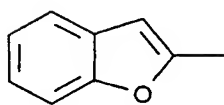
25

30

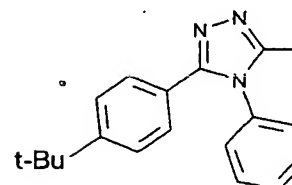
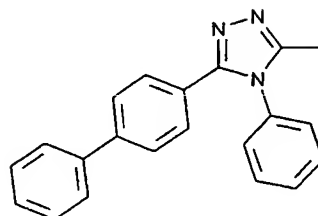
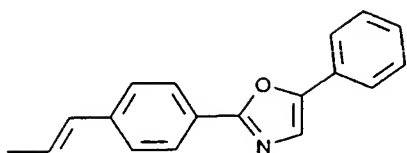
13

H, COOR, CH₂OR,

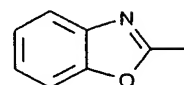
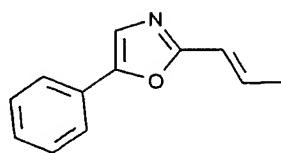
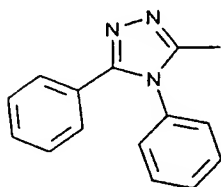
14



5



10

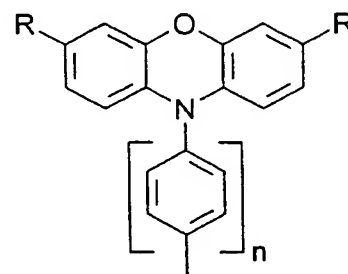
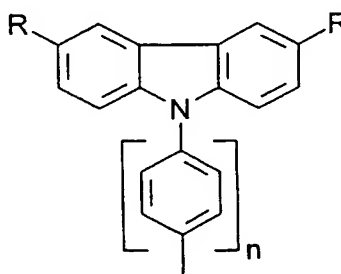
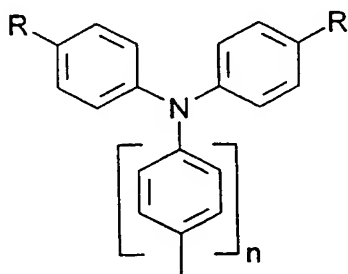


15

wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben;

IIc) $K^1 = M$ und ist aus der Gruppe

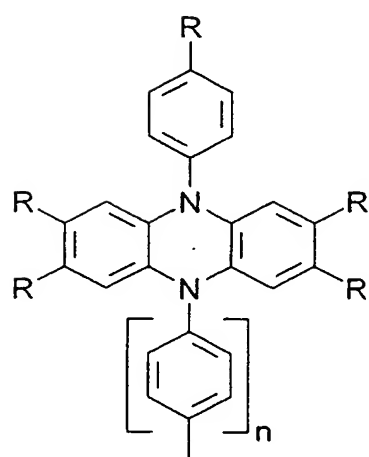
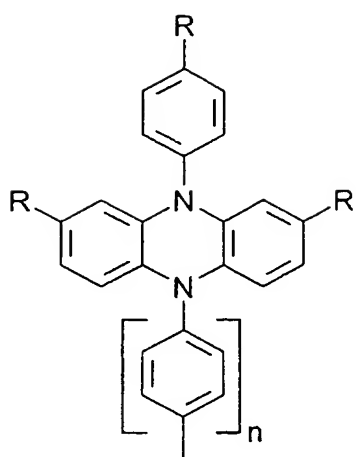
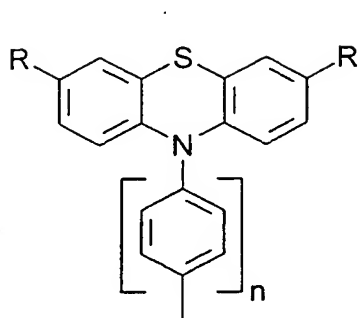
20



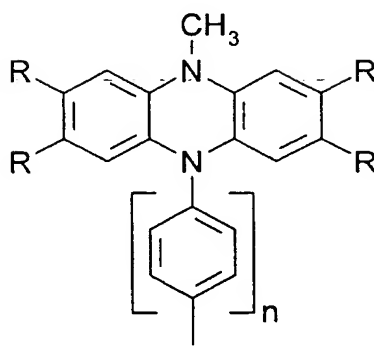
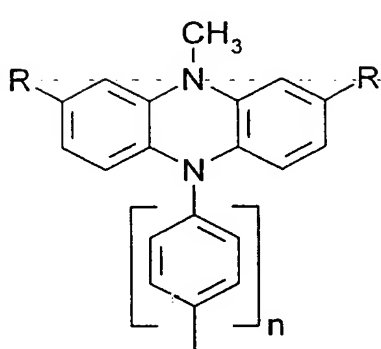
$n \neq 0$

15

5

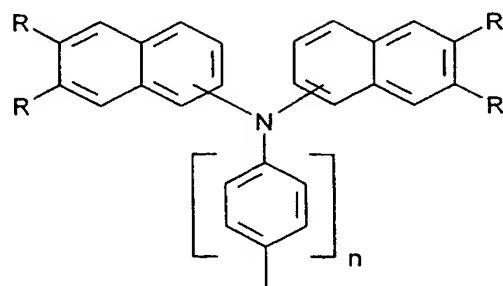
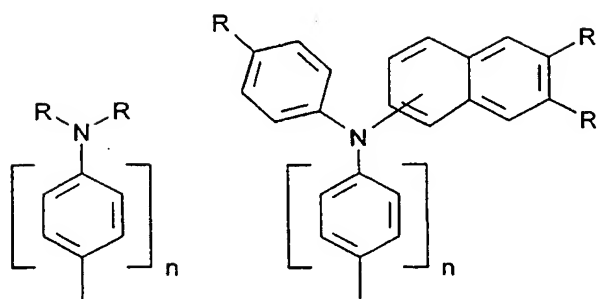


10

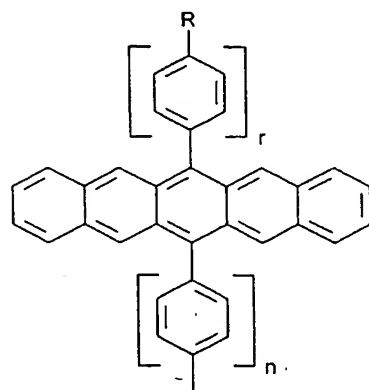
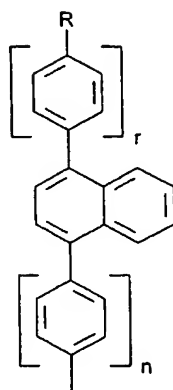
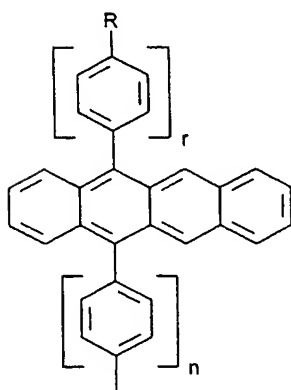
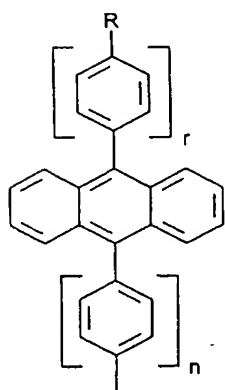


15

20

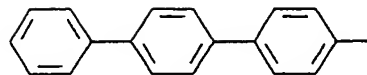
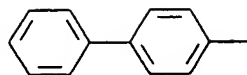
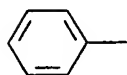
 $n \neq 0$

25

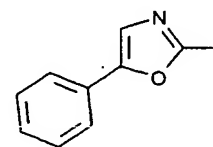
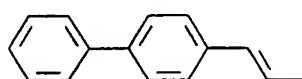
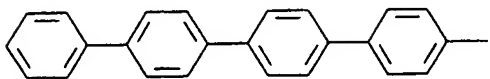


30

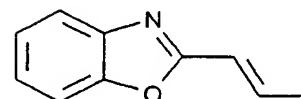
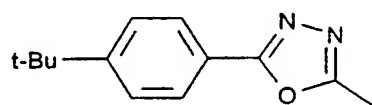
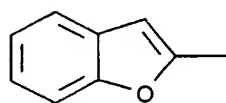
16

und M = N¹ ist und aus der GruppeH, COOR, CH₂OR,

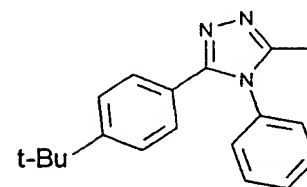
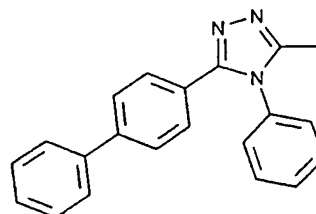
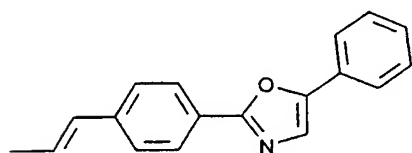
5



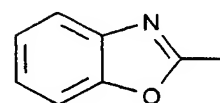
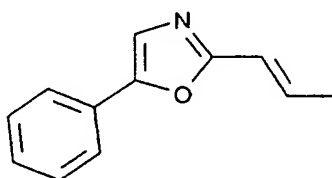
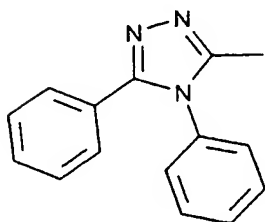
10



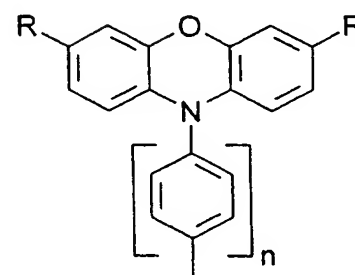
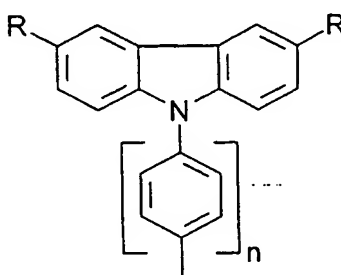
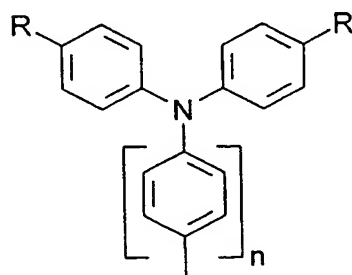
15



20

und Q, P¹ sind gleich oder verschieden aus der Gruppe

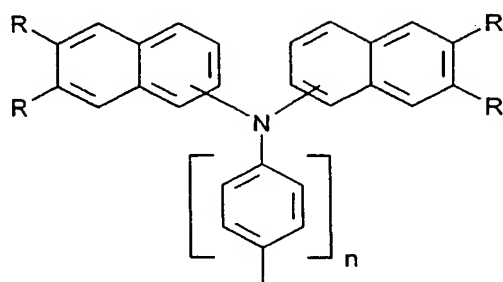
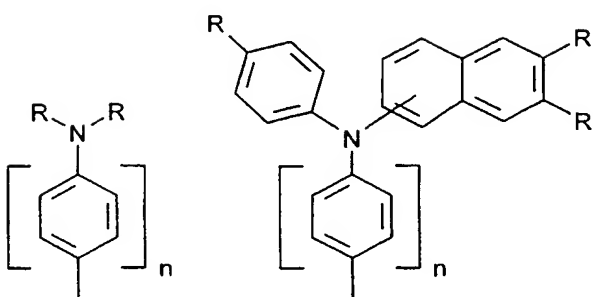
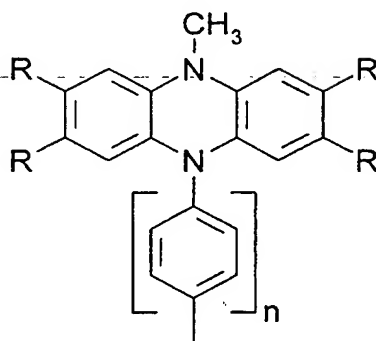
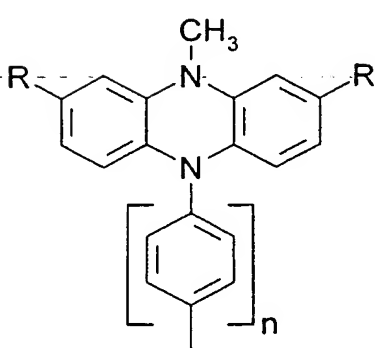
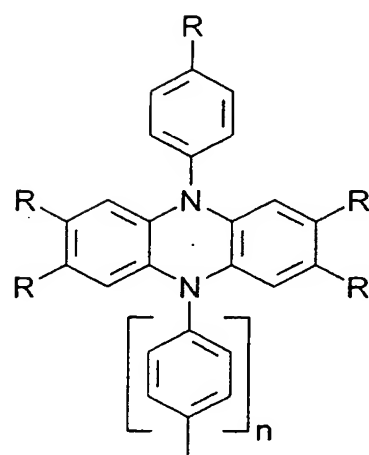
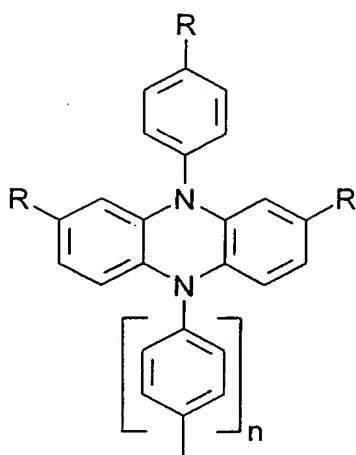
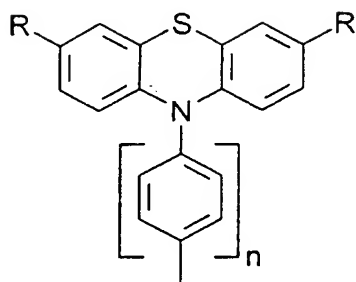
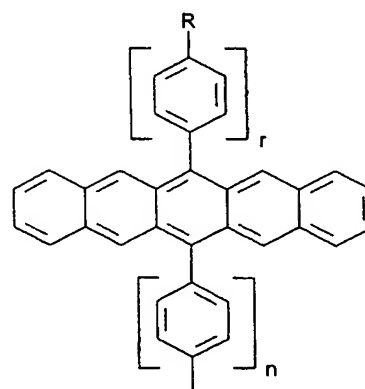
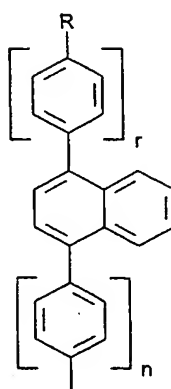
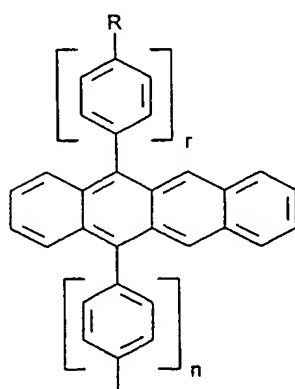
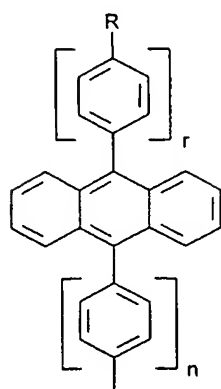
25



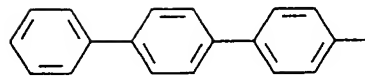
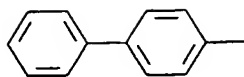
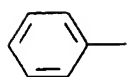
30

n ≠ 0

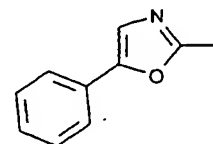
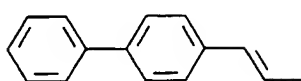
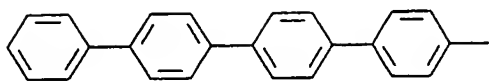
17

 $n \neq 0$ 

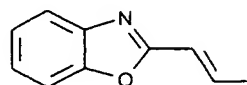
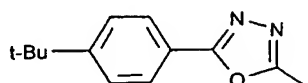
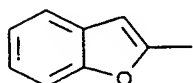
18

H, COOR, CH₂OR,

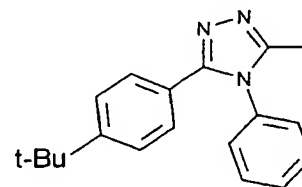
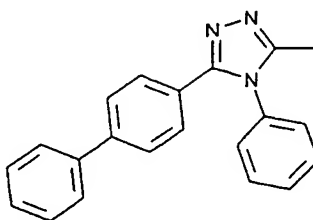
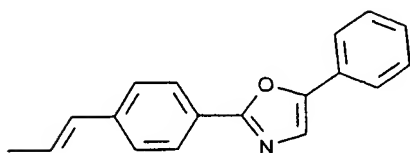
5



10



15



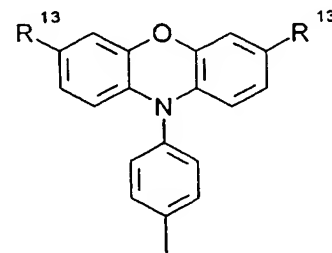
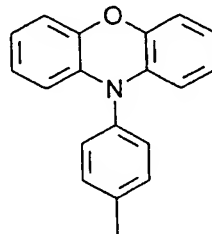
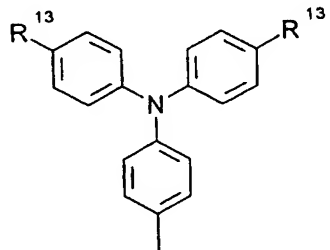
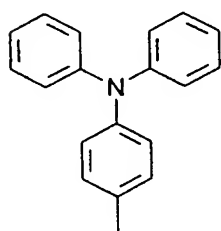
20

wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Insbesondere bevorzugt sind folgende Verbindungen der Formel (II):

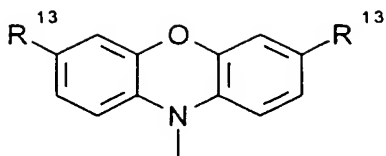
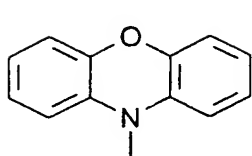
IIaa) $K^1 = L = M = N^1$ und ist aus der Gruppe:

25

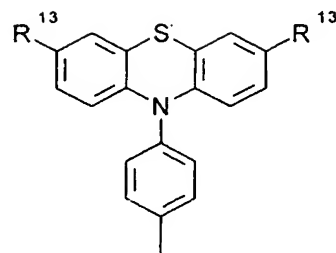
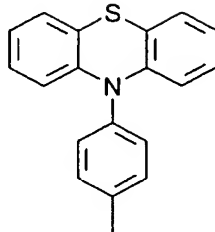
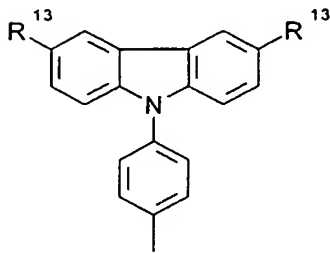
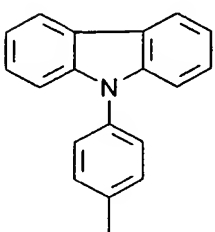


30

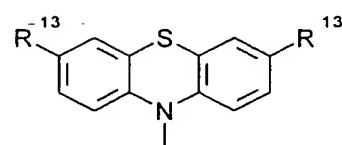
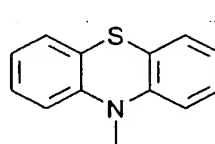
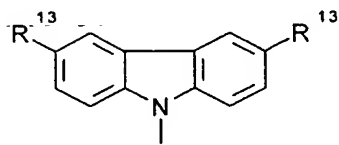
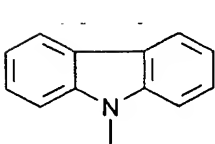
19



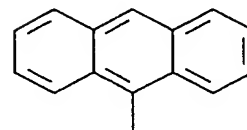
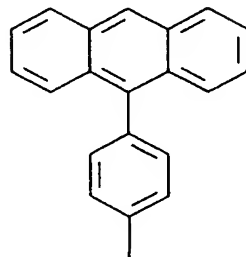
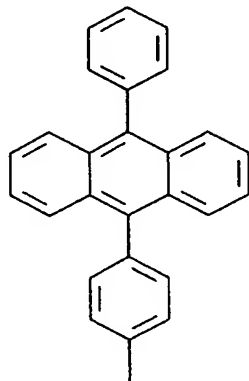
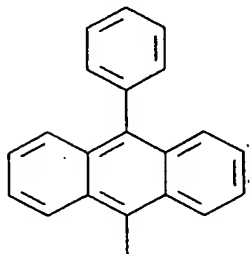
5



10



15

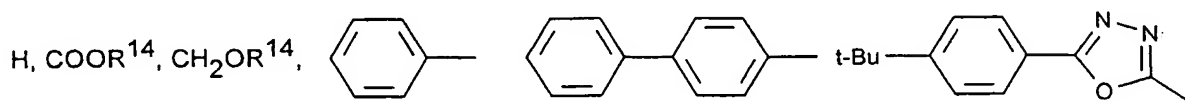


20

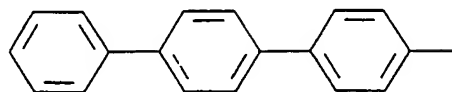
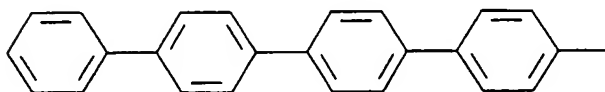
wobei R^{13} -O-CH₃, -O-C₂H₅, -S-CH₃, -S-C₂H₅, vorzugsweise -O-CH₃, -S-CH₃, besonders bevorzugt -O-CH₃, bedeutet;

25

und Q = P¹ und ist aus der Gruppe

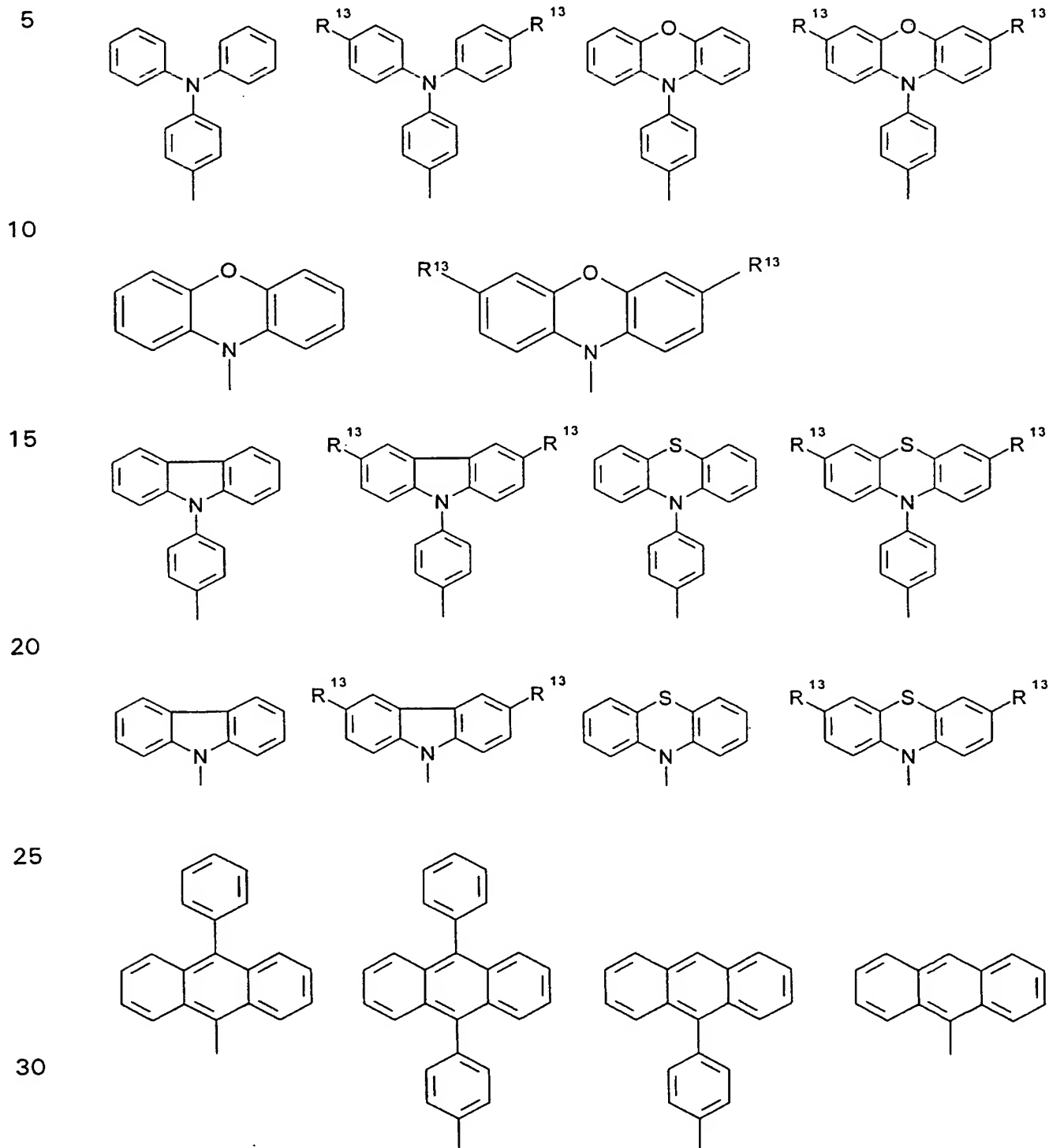


30



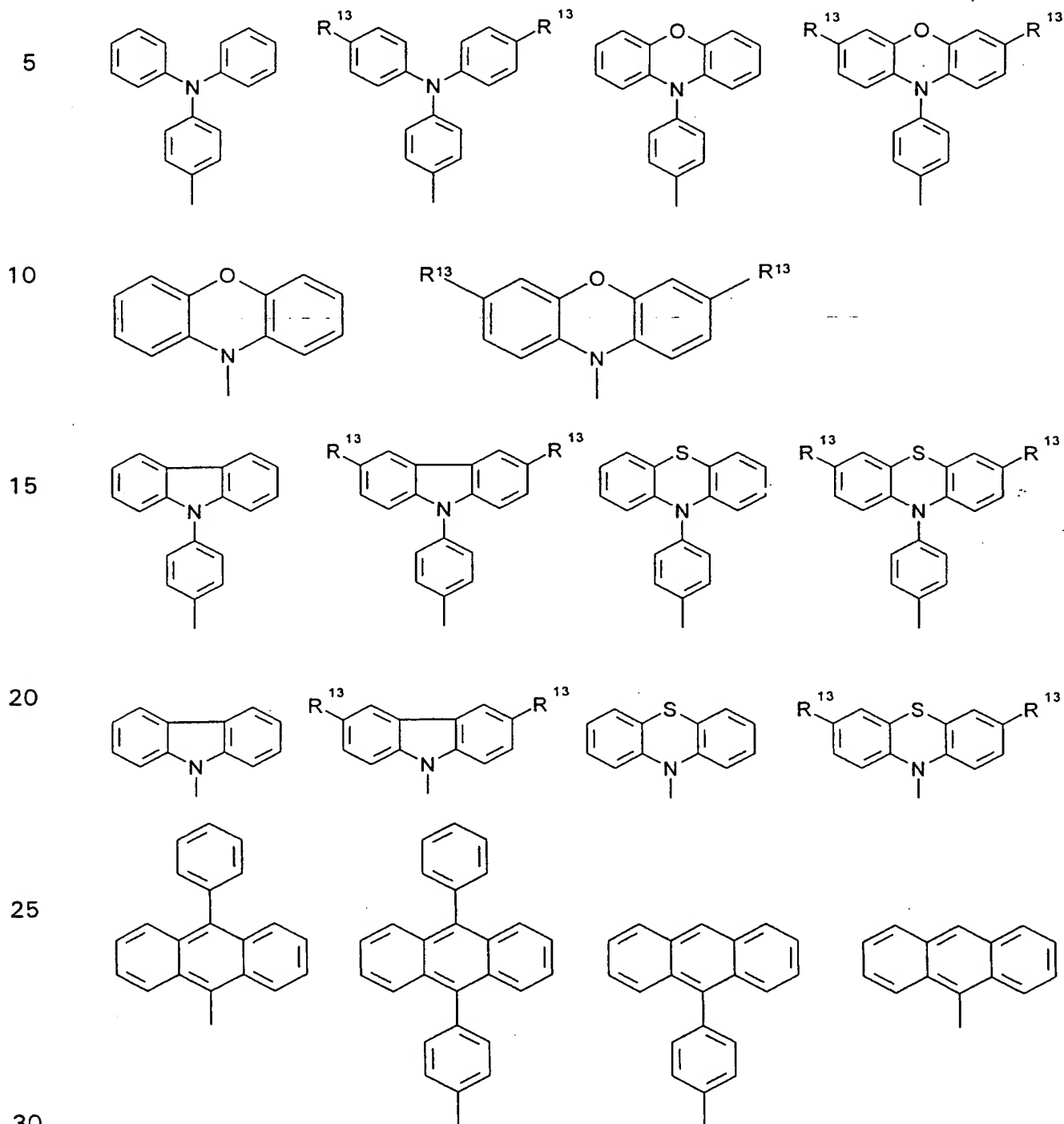
wobei R^{14} eine geradkettige oder verzweigte Alkylgruppe mit 1 bis 12, vorzugsweise 1 bis 4 C-Atomen ist;

II.ba) $K^1 = L = M = N^1 = Q = P^1$ und ist aus der Gruppe



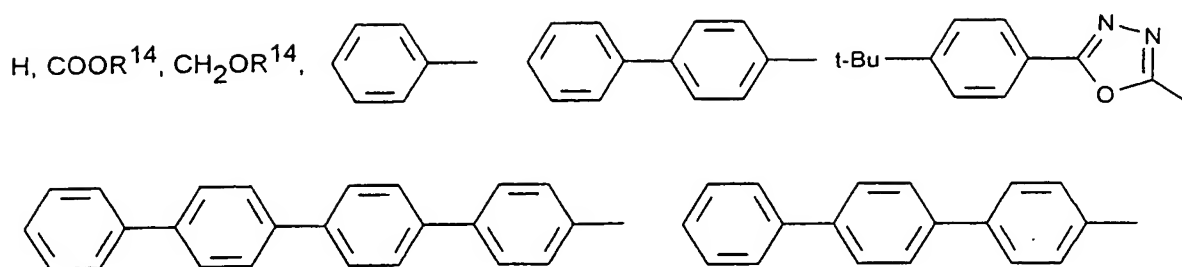
wobei R^{13} die oben angegebenen Bedeutungen hat;

II.ca) $K^1 = L = M = N^1$ und ist aus der Gruppe



und $Q = H$ und P^1 ist aus der Gruppe

22



wobei R¹³, R¹⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben.

- 10 Die Herstellung der erfindungsgemäßen Spiroverbindungen erfolgt nach an sich literaturbekannten Methoden, wie sie in Standardwerken zur Organischen Synthese, z.B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart und in den entsprechenden Bänden der Serie "The Chemistry of Heterocyclic Compounds" von A. Weissberger und E.C. Taylor (Herausgeber)
- 15 beschrieben werden.

Die Herstellung erfolgt dabei unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind. Dabei kann auch von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch gemacht werden.

20

Verbindungen der Formel (I) werden beispielsweise ausgehend vom 9,9'-Spirobifluoren erhalten, dessen Synthese z.B. von R. G. Clarkson, M. Gomberg, J. Am. Chem. Soc. 1030, 52, 2881, beschrieben ist.

- 25 Die Herstellung von Verbindungen der Formel (IIa) kann beispielsweise ausgehend von einer Tetrahalogenierung in den Positionen 2,2',7,7' des 9,9'-Spirobifluorens und anschließender Substitutionsreaktion erfolgen (siehe z.B. US 5,026,894) oder über eine Tetraacetylierung der Positionen 2,2',7,7' des 9,9'-Spirobifluorens mit anschließender C-C-Verknüpfung nach Umwandlung der Acetylgruppen in
- 30 Aldehydgruppen oder Heterocyclenaufbau nach Umwandlung der Acetylgruppen in Carbonsäuregruppen erfolgen.

Die Herstellung von Verbindungen der Formel (IIb) kann beispielsweise analog zu denen der Formel (IIa) erfolgen, wobei die stöchiometrischen Verhältnisse bei der Umsetzung so gewählt werden, daß die Positionen 2,2' bzw. 7,7' funktionalisiert werden (siehe z.B. J. H. Weisburger, E. K. Weisburger, F. E. Ray, J. Am. Chem. Soc. 1959, 72 4253; F. K. Sutcliffe, H. M. Shahidi, D. Paterson, J. Soc. Dyers Colour 1978, 94, 306 und G. Haas, V. Prelog, Helv. Chim. Acta 1969, 52 1202).

Die Herstellung von Verbindungen der Formel (IIc) kann beispielsweise über eine Dibromierung in 2,2' Stellung und anschließende Diacetylierung in 7,7' Stellung des 9,9'-Spirobifluorens mit anschließender Umsetzung analog zu den Verbindungen (IIc) erfolgen:

Verbindungen der Formeln (II) mit K^1 , L, Q, $P^1 = H$ und $M = N^1$ oder Q, $P^1 = H$, $K^1 = L$ und $M = N^1$ sind beispielsweise durch Wahl geeignet substituierter Ausgangsverbindungen beim Aufbau des Spirobifluorens herstellbar, z.B. kann 2,7-Dibromspirobifluoren aus 2,7-Dibromfluoren und 2,7-Dicarbethoxy-9,9'-spirobifluoren durch Einsatz von 2,7-Dicarbethoxyfluoren aufgebaut werden. Die freien 2',7'-Positionen des Spirobifluorens können dann unabhängig weiter substituiert werden.

Für die Synthese der Gruppen K^1 , L, M, N^1 , P^1 , R^1 , R^2 , R^3 , R^4 sei beispielsweise verwiesen auf DE-A 23 44 732, 24 50 088, 24 29 093, 25 02 904, 26 36 684, 27 01 591 und 27 52 975 für Verbindungen mit 1,4-Phenylen-Gruppen; DE-A 26 41 724 für Verbindungen mit Pyrimidin-2,5-diyl-Gruppen; DE-A 40 26 223 und EP-A 0 391 203 für Verbindungen mit Pyridin-2,5-diyl-Gruppen; DE-A 32 31 462 für Verbindungen mit Pyridazin-3,6-diyl-Gruppen; N. Miyaura, T. Yanagi und A. Suzuki in Synthetic Communications 1981, 11, 513 bis 519, DE-A-39 30 663; M. J. Sharp, W. Cheng, V. Snieckus, Tetrahedron Letters 1987, 28, 5093; G. W. Gray, J. Chem. Soc. Perkin Trans II 1989, 2041 und Mol. Cryst. Liq. Cryst. 1989, 172, 165; Mol. Cryst. Liq. Cryst. 1991, 204, 43 und 91; EP-A 0 449 015; WO 89/12039; WO 89/03821; EP-A 0 354 434 für die direkte Verknüpfung von Aromaten und Heteroaromaten.

Die Herstellung disubstituierter Pyridine, disubstituierter Pyrazine, disubstituierter Pyrimidine und disubstituierter Pyridazine findet sich beispielsweise in den entsprechenden Bänden der Serie "The Chemistry of Heterocyclic Compounds" von A. Weissberger und E. C. Taylor (Herausgeber).

5

Aminogruppen enthaltende Verbindungen der Formel (I) können über Variaten der Ullmann-Reaktion (J. March, Adv. Org. Chem., 4. Aufl., S. 665, John Wiley & Sons, New York 1992) aufgebaut werden, wie sie bsp. in Chem. Lett. 1989, S.1145; Mol. Cryst. Liq. Cryst. 1994, 242, 127 und insbesondere bei J. Salbeck et al., 213th ACS National Meeting, San Francisco 1997, Book of Abstracts S.199, beschrieben ist. Weiterhin möglich ist ein aus US 5,576,460 bekanntes Verfahren. Bevorzugt ist die Herstellung solcher Verbindungen nach einem in der deutschen Patentanmeldung 19738860.4 mit dem Titel "Verfahren zur Herstellung von Arylloigoaminen" offenbarten Verfahren. Auf diese Anmeldung wird ausdrücklich Bezug genommen, sie gilt durch Zitat als Bestandteil der Beschreibung.

10

15

Die erfindungsgemäßen Spiroverbindungen der Formel (I) eignen sich als Ladungstransportmaterialien, vorzugsweise für photovoltaische Zellen.

20

Gegenstand der Erfindung ist daher auch die Verwendung von Spiroverbindungen der Formel (I) als Ladungstransportmaterial, insbesondere für photovoltaische Zellen.

25

Weiterhin Gegenstand der Erfindung ist eine photovoltaische Zelle mit einer Ladungstransportschicht, die eine oder mehrere, vorzugsweise eine, Spiroverbindung der Formel (I) enthält, vorzugsweise daraus besteht.

In Fig. 1 ist eine bevorzugte Ausführungsform einer solchen Zelle 1 dargestellt (nicht maßstabsgetreu).

30

Auf einem leitenden Träger 11, der als Elektrode bzw. Kontakt dienen kann und beispielsweise aus einem Metall oder Indium-Zinn-Oxid (ITO) besteht, ist als

lichtabsorbierende Schicht ein Halbleiter 12 aufgebracht, der vorzugsweise eine Oberfläche mit einem Rauheitsfaktor > 1 hat. Vorzugsweise enthält die erfindungsgemäße Zelle auf der Oberfläche des Halbleiters einen Chromophor, hier als Chromophorschicht 13 dargestellt. Die Bezeichnung lichtabsorbierende Schicht

5 umfaßt im Sinne der Erfindung sowohl eine Halbleiterschicht als auch eine Kombination Halbleiter/Chromophor, auch wenn die eigentliche Absorption in diesem Fall nahezu ausschließlich durch den Chromophor erfolgt. Daran schließt sich die Ladungstransportschicht 14 an, die erfindungsgemäß eine Spiroverbindung der Formel (I) enthält. Sie wird auf der einen Seite durch die Gegenelektrode 15

10 begrenzt, die beispielsweise aus einem leitfähigen Glas, leitfähig beschichtetem Kunststoff, aus Metall oder einem anderen leitfähigen, vorzugsweise lichtdurchlässigen Material, bestehen kann. Die Zelle 1 ist vorzugsweise oben und unten durch je eine isolierende Schicht 16 bzw. 17 abgeschlossen. Sie kann einen, in der Figur nicht gezeigten, seitlichen Abschluß enthalten, beispielsweise einen

15 Rahmen aus einem elektrisch isolierenden Material, wie Kunststoff oder Glas. Durch die Verwendung eines Lochleitermaterials anstelle des flüssigen Elektrolyten ist solch ein seitlicher Rahmen aber nicht grundsätzlich notwendig. Zumindest eine Seite der Zelle muß für das in elektrische Energie zu wandelnde Licht durchlässig sein, so daß dieses zu dem Chromophor bzw. dem Halbleiter gelangen kann.

20 Die Zelle enthält darüber hinaus in der Figur nicht gezeigte Vorrichtungen zur Abnahme des von der Zelle erzeugten elektrischen Stroms.

Die erfindungsgemäße photovoltaische Zelle enthält als lichtabsorbierende Schicht vorzugsweise einen Halbleiter, der vorzugsweise eine sehr große Bandlücke,

25 besonders bevorzugt mindestens 3,0 eV, ganz besonders bevorzugt über 3,0 eV, aufweist.

Damit eignen sich vorzugsweise Metalloxid-Halbleiter, insbesondere die Oxide der Übergangsmetalle, sowie der Elemente der dritten Hauptgruppe und der vierten, fünften und sechsten Nebengruppe (des periodischen Systems der Elemente) von

30 Titan, Zirkon, Hafnium, Strontium, Zink, Indium, Yttrium, Lanthan, Vanadium, Niob, Tantal, Chrom, Molybdän, Wolfram, aber auch Oxide von Zink, Eisen, Nickel oder

Silber, Perovskite, wie SrTiO_3 , CaTiO_3 , oder Oxide von anderen Metallen der zweiten und dritten Hauptgruppe oder Mischoxide oder Oxidgemische dieser Metalle. Es kann aber auch jedes andere Metalloxid mit Halbleitereigenschaften und großem Energieabstand (Bandlücke) zwischen Valenzband und Leitungsband verwendet werden.

Besonders bevorzugt als Halbleitermaterial ist Titandioxid.

Der Halbleiter weist vorzugsweise einen Rauheitsfaktor von größer als 1, besonders bevorzugt von größer als 20, ganz besonders von größer als 150 auf.

Der Rauheitsfaktor ist definiert als das Verhältnis einer wirklichen/effektiven Oberfläche zur Fläche der Projektion dieser Oberfläche eines Körpers, in diesem Fall also der Oberfläche des Halbleiters.

Der Rauheitsfaktor kann z.B. durch gravimetrische Adsorptionsmethoden bestimmt werden, wie z.B. in F. Kohlrausch, Praktische Physik, Band 1, S. 397 (Stuttgart: B.G. Teubner, 1985) beschrieben wird. Im allgemeinen beträgt die Größe der Poren 5-200 nm, vorzugsweise 10-50 nm.

Ein Verfahren zum Herstellen von polykristallinen Metalloxid-Halbleiterschichten mit dem Sol-Gel-Verfahren (beschrieben in Einzelheiten z. B. in Stalder und Augustynski, J. Electrochem. Soc. 1979, 126, 2007), wo beim Verfahrensschritt der Hydrolyse des Metall-Alkoholats die prozentuale relative Feuchtigkeit der Umgebungsummosphäre in einem Bereich von 30 % bis 80 % liegen kann und innerhalb von ± 5 %, vorzugsweise ± 1 %, konstant gehalten wird, ergibt Metalloxid-Halbleiterschichten, mit denen in erfindungsgemäßen photovoltaischen Zellen eine besonders hohe elektrische Ausbeute erzielt werden kann.

Die rauhe Oberfläche mit polykristalliner Struktur bietet eine um den Rauheitsfaktor größere Fläche für eine, vorzugsweise, monomolekulare Oberflächenschicht eines Chromophors. Damit wird erreicht, daß das auf eine Fläche bestimmter Größe einfallende Licht mit bedeutend höherer Ausbeute in elektrische Energie gewandelt wird. Der Halbleiter kann als für den einfallenden Lichtstrom durchsichtig betrachtet

werden. Licht wird aber teilweise auf der Oberfläche reflektiert und gelangt z. T. auf benachbarte Oberflächen. Das in den Halbleiter eindringende und nicht absorbierte bzw. gewandelte Licht trifft z. T. direkt und zu einem anderen Teil indirekt und zu einem weiteren Teil indirekt, nach Totalreflexion an der Oberfläche, auf der Austrittsseite auf Chromophormoleküle, womit es gelingt, eine bedeutend höhere Lichtausbeute zu erzielen.

Die Empfindlichkeit, d. h. die photoelektronische Ausbeute für sichtbares Licht, also auch für Sonnenlicht, kann also erhöht werden, indem auf der Oberfläche des Halbleiters sog. Chromophore, auch Sensibilatoren oder Dyes genannt, als

Ladungsträger chemisch an- oder eingelagert (chemisorbiert) werden. Die beiden Funktionen der Lichtabsorption und der Ladungsträger-Trennung sind bei diesen photoelektronischen Systemen getrennt. Die Lichtabsorption wird vom Chromophor im Oberflächenbereich übernommen, und die Trennung der Ladungsträger erfolgt an der Grenzschicht Halbleiter/Chromophor.

Verschiedene Chromophore haben unterschiedliche spektrale Empfindlichkeiten.

Die Wahl des Chromophors kann somit der spektralen Zusammensetzung des Lichts der Lichtquelle angepaßt werden, um die Ausbeute möglichst zu vergrößern.

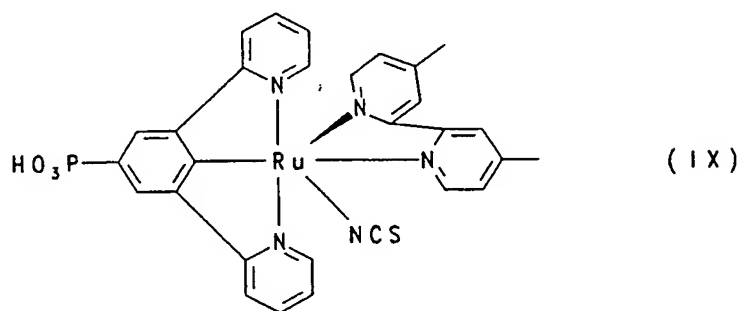
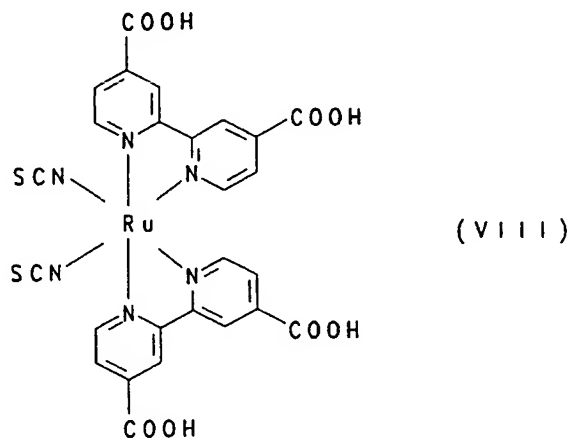
Als Chromophore, d. h. Sensibilisatoren, eignen sich insbesondere die Komplexe von Übergangsmetallen vom Typ Metall (L_3), Metall (L_2) von Ruthenium und Osmium (z. B. Ruthenium-tris-(2,2'-bipyridyl-4,4'-dicarbonsäure) und deren Salze, Ruthenium cis diaqua bipyridyl Komplexe, wie Ruthenium cis-diaqua bis(2,2'-bipyridyl-4,4'-dicarboxylate) sowie Porphyrine (z. B. Zink tetra (4-carboxyphenyl) Porphyrin) und Cyanide (z. B. Eisen-Hexacyanid-Komplexe) und Phthalocyanine.

Die Chromophore können im Bereich der Oberfläche des Metalloxyd-Halbleiters: chemisorbiert, adsorbiert oder sonstwie fest angelagert sein. Günstige Resultate wurden beispielsweise mit Chromophoren erzielt, die mit Carbonsäure- oder Phosphonsäure-Liganden an die Oberfläche des Metalloxyd-Halbleiters gebunden sind.

Geeignete Chromophore sind beispielsweise in Chem. Rev. 1995, 49-68

beschrieben.

Besonders bevorzugt sind Ruthenium-tris-(2,2'-bipyridyl-4,4'-dicarbonsäure), deren Salze und die Chromophore (VIII) und (IX),



deren Synthese und Eigenschaften in J. Chem. Soc. Chem. Comm. 1995, 65 beschrieben sind.

15 Das Aufbringen des Chromophors, beispielsweise Ruthenium-tris-(2,2'-bipyridyl-4,4'-dicarbonsäure) oder ein Salz davon, erfolgt z. B. durch Eintauchen des Substrats mit der Oxidschicht in eine Lösung, beispielsweise eine wäßrige oder alkoholische, vorzugsweise ethanolische, während etwa einer Stunde. Die Konzentration der

20 Lösung ist vorzugsweise 0,1 bis 10 molar, besonders bevorzugt 1 bis 5 molar, beispielsweise 2 molar. Andere Chromophore lassen sich nach analogen Verfahren auf Titanoxid oder andere Metalloxid-Halbleiter aufbringen.

Als Elektrode 15 eignen sich stabile, metallisch leitende Substanzen, z. B. Au, Ag, Pt, Cu, oder andere Metalle. Es können aber auch, für einige Anwendungen vorzugsweise lichtdurchlässige leitfähige Substanzen, wie dotierte Metalloxide, z. B. Indium-Zinn-Oxid, Sb-dotiertes Zinnoxid oder Al-dotiertes Zinkoxid, verwendet werden. Dabei kann die Austrittsarbeit des verwendeten Elektrodenmaterials vorzugsweise an das Ionisationspotential des verwendeten Lochtransportmaterials angepaßt werden.

Die Elektrode kann, wie in der EP-A 0 333 641 beschrieben, auf ein transparentes Substat, z. B. Glas, aufgebracht werden und mit der Lochtransportschicht verbunden sein. Vorzugsweise kann sie in der erfindungsgemäßen Zelle durch physikalische Abscheidemethoden, z. B. Aufdampfen oder Zerstäuben (Sputtern), direkt auf die Lochtransportschicht aufgebracht werden, ohne daß eine zweite Glasplatte notwendig ist. Dieses Verfahren ist in Anwendungen zu bevorzugen, bei denen das Gewicht der Zelle vermindert werden soll.

Falls gewünscht kann die Zelle z. B. mit einem Kleber oder einer Folie versiegelt werden.

Eine erfindungsgemäße photovoltaische Zelle hat im allgemeinen eine Dicke von 5 bis 20 mm (mit Substrat).

Sie kann zur Vermeidung von Reflexionsverlusten mit einer ein-, zwei- oder mehrlagigen Antireflexschicht versehen sein.

Spiroverbindungen der Formel (I) eignen sich weiterhin als Elektrolumineszenzmaterialien.

Als Elektrolumineszenzmaterialien im Sinne der Erfindung gelten Materialien, die als aktive Schicht in einer Elektrolumineszenzvorrichtung Verwendung finden. Aktive Schicht bedeutet, daß die Schicht befähigt ist, bei Anlegen eines elektrischen Feldes Licht abzustrahlen (lichtemittierende Schicht) und/oder daß sie die Injektion

und/oder den Transport der positiven und/oder negativen Ladungen verbessert (Ladungsinjektions- oder Ladungstransportschicht).

5 Gegenstand der Erfindung ist daher auch die Verwendung einer Spiroverbindung der Formel (I) als Elektrolumineszenzmaterial, d.h. die Verwendung als aktive Schicht in einer Elektrolumineszenzvorrichtung.

10 Um als Elektrolumineszenzmaterialien Verwendung zu finden, werden die Spiroverbindungen der Formel (I) im allgemeinen nach bekannten, dem Fachmann geläufigen Methoden, wie Eintauchen (Dipping) oder Spincoating, in Form eines Films auf ein Substrat aufgebracht.

15 Gegenstand der Erfindung ist weiterhin eine Elektrolumineszenzvorrichtung mit einer oder mehreren aktiven Schichten, wobei mindestens eine dieser aktiven Schichten ein oder mehrere erfindungsgemäße Spiroverbindungen der Formel (I) enthält. Die aktive Schicht kann beispielsweise eine lichtemittierende Schicht und/oder eine Transportschicht und/oder eine Ladungsinjektionsschicht sein.

20 Der allgemeine Aufbau solcher Elektrolumineszenzvorrichtungen ist beispielsweise in US 4,539,507 und US 5,151,629 beschrieben. Polymere enthaltende Elektrolumineszenzvorrichtungen sind beispielsweise in WO-A 90/13148 oder EP-A 0 443 861 beschrieben.

25 Sie enthalten üblicherweise eine elektrolumineszierende Schicht zwischen einer Kathode und einer Anode, wobei mindestens eine der Elektroden transparent ist. Zusätzlich können zwischen der elektrolumineszierenden Schicht und der Kathode eine oder mehrere Elektroneninjektions- und/oder Elektronentransportschichten eingebracht sein und/oder zwischen der elektrolumineszierenden Schicht und der Anode eine oder mehrere Lochinjektions- und/oder Lochtransportschichten
30 eingebracht sein. Als Kathode dienen vorzugsweise Metalle oder metallische Legierungen, z.B. Ca, Mg, Al, In, Mg/Ag. Als Anode dienen beispielsweise Metalle,

z.B. Au, oder andere metallisch leitende Stoffe, wie Oxide, z.B. ITO (Indiumoxid/Zinnoxid) auf einem transparentem Substrat, z.B. aus Glas oder einem transparenten Polymer.

- 5 Im Betrieb wird die Kathode auf negatives Potential gegenüber der Anode gesetzt. Dabei werden Elektronen von der Kathode in die Elektroneninjectionsschicht/ Elektronentransportschicht oder direkt in die lichtemittierende Schicht injiziert. Gleichzeitig werden Löcher von der Anode in die Lochinjectionsschicht/ Lochtransportschicht oder direkt in die lichtemittierende Schicht injiziert.

10

Die injizierten Ladungsträger bewegen sich unter dem Einfluß der angelegten Spannung durch die aktiven Schichten aufeinander zu. Dies führt an der Grenzfläche zwischen Ladungstransportschicht und lichtemittierender Schicht oder innerhalb der lichtemittierenden Schicht zu Elektronen/Loch-Paaren, die unter

15 Aussendung von Licht rekombinieren.

Die Farbe des emittierten Lichtes kann durch die als lichtemittierende Schicht verwendeten Materialien variiert werden.

20

Elektrolumineszenzvorrichtungen finden z.B. Anwendung als selbstleuchtende Anzeigeelemente, wie Kontrollampen, alphanumerische Displays, Hinweisschilder, und in optoelektronischen Kopplern.

25

Auf den Inhalt der prioritätsbegründenden deutschen Patentanmeldung 19711714.7 mit dem Titel "Spiroverbindungen und deren Verwendung", sowie auf den Inhalt der Zusammenfassung der vorliegenden Anmeldung wird hiermit ausdrücklich Bezug

genommen, beide gelten durch Zitat als Bestandteil dieser Anmeldung.

Die Erfindung wird durch die Beispiele näher erläutert, ohne sie dadurch beschränken zu wollen.

30

Beispiele

A. Ausgangsverbindungen

5 a) 9,9'-Spirobifluoren

6,3 g Magnesiumspäne und 50 mg Anthracen wurden in 120 ml trockenem Diethylether in einem 1 l Dreihalskoben mit Rückflußkühler unter Argon vorgelegt und das Magnesium 15 min mit Ultraschall aktiviert.

10 62 g 2-Brombiphenyl wurden in 60 ml trockenem Diethylether gelöst. Etwa 10 ml dieser Lösung wurden dem vorgelegten Magnesium zugegeben, um die Grignard-Reaktion zu starten.

Nach dem Anspringen der Reaktion wurde unter weiterer Ultraschallung die 2-Brombiphenyl-Lösung so zugetropft, daß die Lösung gelinde am Rückfluß siedete. Nach beendeter Zugabe wurde die Reaktionsmischung eine weitere Stunde am Rückfluß unter Ultraschall gekocht.

48,8 g 9-Fluorenol wurden in 400 ml trockenem Diethylether gelöst und unter weiterer Ultraschallbehandlung der Grignard-Lösung zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurde weitere 2 h gekocht. Der nach Abkühlung der Reaktionsmischung ausgefallene gelbe Magnesiumkomplex des 9-(2-Biphenyl)-9-fluorenols wurde abgesaugt und mit wenig Ether gewaschen. Der Magnesiumkomplex wird in 800 ml Eiswasser hydrolysiert, welches 40 g Ammoniumchlorid enthält. Nach 60 min Rühren wurde das gebildete 9-(2-Biphenyl)-9-fluorenol abgesaugt, mit Wasser gewaschen und trocken gesaugt.

Das getrocknete 9-(2-Biphenyl)-9-fluorenol wurde dann in 500 ml Eisessig in der Hitze gelöst. Zu dieser Lösung wurden 0,5 ml HCl konz. gegeben. Man ließ die Lösung einige Minuten kochen und fällte das gebildete 9,9'-Spirofluoren aus der heißen Lösung mit Wasser (Wasserzugabe bis Trübung einsetzte). Nach Abkühlung wurde das Produkt abgesaugt und mit Wasser gewaschen. Das getrocknete Produkt wurde zur weiteren Reinigung aus Ethanol umkristallisiert. Man erhielt 66 g (80 %, bez. auf 2-Brombiphenyl).

9,9'-Spirobifluoren als farblose Kristalle Smp. 198°C.

b) 2,2'-Dibrom-9,9'-spirobifluoren

(F. K. Sutcliffe, H. M. Shahidi, D. Patterson, J. Soc. Dyers Colour 94 (1978)
306)

3,26 g (10,3 mmol) 9,9'-Spirobifluoren wurden in 30 ml Methylenchlorid gelöst und mit 5 mg FeCl₃ (wasserfrei) als Katalysator versetzt. Der Reaktionskolben wurde vor Lichtzutritt geschützt. 1,12 ml (21,8 mmol) Brom in 5 ml Methylenchlorid wurden innerhalb von 30 min unter Rühren zugetropft. Nach 24 h wurde die resultierende braune Lösung mit gesättigter NaHCO₃-Lösung und Wasser gewaschen, um überschüssiges Brom zu entfernen. Die organische Phase wurde nach dem Trocknen über Na₂SO₄ einrotiert. Der weiße Rückstand wurde aus Methanol umkristallisiert, man erhielt 3,45 g (70 %) der Dibromverbindung als farblose Kristalle, Smp. 240°C.

c) 2,7-Dibromo-9,9'-spirobifluoren

Ein Grignardreagenz bereitet aus 0.72 g (30 mmol) Magnesiumspänen und 5.1 ml (30 mmol) 2-Brombiphenyl in 15 ml Diethylether wurde im Verlauf von 2 h, unter Rühren (im Ultraschallbad) zu einer siedenden Suspension von 10.0 g (29.6 mmol) 2,7-Dibrom-9-fluorenol in 100 ml trockenem Diethylether getropft. Nach beendeter Zugabe wurde 3 Stunden weiter gekocht. Nach Abkühlung über Nacht wurde der ausgefallene Niederschlag abgesaugt und mit kaltem Ether gewaschen. Der abgesaugte Magnesiumkomplex wurde in einer Lösung von 15 g Ammoniumchlorid in 250 ml Eiswasser hydrolisiert. Nach 1 h wurde das gebildete 9-(2-Biphenyl)-2,7-dibromo-9-fluorenol abgesaugt, mit Wasser gewaschen und trockengesaugt. Das getrocknete Fluorenol wurde für die Ringschlußreaktion in 100 ml Eisessig, nach Zugabe von 3 Tropfen HCl conc. 6 Stunden gekocht. Man ließ über Nacht kristallisieren, saugte das gebildete Produkt ab und wusch mit Eisessig und Wasser.

Ausbeute: 11g (77%) 2,7-Dibromo-9,9'-spirobifluoren. Zur weiteren

Reinigung wurde aus THF umkristallisiert.

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3 , ppm): 6.73 (d, $J = 7.63$ Hz, 2 H, H-1',8'); 6.84 (d, $J = 1.83$ Hz, 2 H, H-1,8); 7.15 (td, $J = 7.63, 1.22$ Hz., 2 H, H-2',7'); 7.41 (td, $J = 7.63, 1.22$ Hz, 2 H, H-3',6'); 7.48 (dd, $J = 8.24, 1.83$ Hz, 2 H, H-3,6); 7.67 (d, $J = 8.24$; 2 H; H-4,5); 7.85 (d, $J = 7.63$, 2 H, H-4',5').

d) 2,2',7,7'-Tetrabrom-9,9'-spirobifluoren

Zu einer Lösung von 3,16 g (10,0 mmol) 9,9'-Spirobifluoren in 30 ml Methylenchlorid wurden 80 mg (0,5 mmol) wasserfreies FeCl_3 gegeben und 2,1 ml (41 mmol) Brom in 5 ml Methylenchlorid über 10 min hinweg zugetropft. Die Lösung wurde 6 h rückflußgekocht. Beim Abkühlen fiel das Produkt aus. Der Niederschlag wurde abgesaugt und mit wenig kaltem Methylenchlorid gewaschen. Nach dem Trocknen erhielt man 6,0 g (95 %) der Tetrabromverbindung als weißen Feststoff.

e) 2-Bromo-9,9'-spirobifluoren und 2,2',7-Tribrom-9,9'-spirobifluoren sind bei veränderter Stöchiometrie auf analoge Weise herstellbar.

f) 2,2',4,4',7,7'-Hexabrom-9,9'-spirobifluoren

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Trockenrohr und Tropftrichter wurden unter Lichtausschluß zu einer Lösung von 6.32 g 9,9'-Spirobifluoren in 40 ml Methylenchlorid (mit einer Spatelspitze wasserfreiem FeCl_3) unter Rühren bei RT 6.43 ml Brom in 10 ml Methylenchlorid innerhalb von 10 min. zugetropft. Nach 1 h wurde der entstandene weiße Niederschlag abgesaugt. Feststoff und Mutterlauge wurden getrennt voneinander aufgearbeitet. Der Feststoff wurde in CH_2Cl_2 gelöst und wie die Mutterlauge mit ges. Na_2SO_3 -Lösung, ges. NaHCO_3 -Lösung und Wasser gewaschen, über Na_2SO_4 getrocknet, eingeeengt. Aus der Feststofffraktion wurden 10,0 g reines, farbloses 2,2',4,4',7,7'-Hexabrom-9,9'-spirobifluoren isoliert, aus der Mutterlauge konnten noch 5,7 g schwach gefärbtes Produkt isoliert werden. Die Gesamtausbeute war nahezu quantitativ.

g) 2,2',7,7'-Tetraiod-9,9'-spirobifluoren

In einem 100 ml Zweihalskolben mit Rückflußkühler und Trockenrohr wurden 3,16 g (10 mmol) 9,9'-Spirobifluoren, gelöst in 30 ml Chloroform, bei Raumtemperatur mit 5,8 g (22,8 mmol) Iod versetzt und anschließend 10,75g (25 mmol) Bis-(trifluoracetoxy)-jodbenzol zugegeben. Das Reaktionsgemisch erwärmte sich auf ca 40° unter Bildung eines hellen Niederschlags. Nach 1,5 h wurde das bereits ausgefallene Produkt abgesaugt und mit Chloroform nachgewaschen und getrocknet. Die Chloroformlösungen werden vereinigt, und nacheinander mit gesättigter Natriumsulfitlösung, gesättigter Natriumkarbonatlösung und Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen über Natriumsulfat wurde eingeeengt und eine zweite Produktfraktion erhalten. Beide Produktfraktionen wurden vereinigt, in Aceton aufgekocht und nach Abkühlung abgesaugt. Man erhielt 2,2',7,7'-Tetraiod-9,9'-spirobifluoren als feinkristallines farbloses Pulver mit 8,1 g in nahezu quantitativer Ausbeute.

¹H-NMR (CDCl₃, ppm): 6.98 (d, J = 1,48 Hz, 4 H, H-1,1',8,8'); 7.54 (dd, J = 7.88, 1.48 Hz, 4 H, H-3,3',6,6'); 7.72 (d, J = 7.88 Hz, 4 H, H-4,4',5,5').

h) 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dicarbonsäure

aus 2,2'-Dibrom-9,9'-spirobifluoren über 2,2'-Dicyano-9,9'-spirobifluoren.

1,19 g 2,2'-Dibromo-9,9'-spirobifluoren und 0,54 g CuCN wurden in 5 ml DMF 6 h zum Rückfluß erhitzt. Die erhaltene braune Mischung wurde in eine Mischung aus 3 g FeCl₃ (hydrat.) und 1,5 ml konz. HCl in 20 ml Wasser gegossen. Die Mischung wurde 30 min bei 60 bis 70°C gehalten, um den Cu-Komplex zu zerstören. Die heiße wäßrige Lösung wurde zweimal mit Toluol extrahiert. Die organischen Phasen wurden dann mit verdünnter HCl, Wasser und 10 %iger NaOH gewaschen. Die organische Phase wurde filtriert und eingeeengt. Der erhaltene gelbe Rückstand wurde aus Methanol umkristallisiert, man erhielt 0,72 g (80 %) 2,2'-Dicyano-9,9'-spirobifluoren als schwach gelbliche Kristalle (Schmelzbereich 215 bis 245°C).

3 g 2,2'-Dicyano-9,9'-spirobifluoren wurden mit 25 ml 30 %iger NaOH und 30 ml Ethanol für 6 h unter Rückfluß erhitzt. Das Dinatriumsalz der

Spirobifluorendicarbonsäure fiel als gelber Niederschlag aus, der abfiltriert und in 25 %iger HCl erhitzt wurde, um die freie Säure zu gewinnen. Die Spirobifluorendicarbonsäure wurde aus Eisessig umkristallisiert. Man erhielt 2,2 g (66,6 %) weiße Kristalle (Smp. 376°C, IR-Bande 1685 cm⁻¹ C=O).

5

i-k) 9,9'-Spirobifluoren-2,2',7,7'-tetracarbonsäure ist aus 2,2',7,7'-Tetrabrom-9,9'-spirobifluoren in analoger Weise herstellbar, ebenso sind 9,9'-Spirobifluoren-2,2',7,7'-tricarbonsäure aus 2,2',7,7'-Triabrom-9,9'-spirobifluoren und 9,9'-Spirobifluoren-2,2',4,4',7,7'-hexacarbonsäure aus 2,2',4,4',7,7'-Hexabrom-9,9'-spirobifluoren in analoger Weise darstellbar.

10

l) 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dicarbonsäure
aus 9,9'-Spirofluoren über 2,2'-Diacetyl-9,9'-spirobifluoren
(G. Haas, V. Prelog, Helv. Chim. Acta 52 (1969) 1202; V. Prelog,
D. Bedekovic, Helv. Chim. Acta 62 (1979) 2285)

15

Eine Lösung von 3,17 g 9,9'-Spirobifluoren in 30 ml abs. Schwefelkohlenstoff wurde nach Zugabe von 9,0 g feingepulvertem, wasserfreien AlCl₃ während 10 min tropfenweise unter Rühren mit 1,58 g Acetylchlorid in 5 ml abs.

20

Schwefelkohlenstoff versetzt und 1 Stunde unter Rückfluß gekocht. Die unter vermindertem Druck zur Trockene eingedampfte Mischung wurde bei 0°C mit 100 g Eis und 50 ml 2n Salzsäure versetzt. Nach üblicher Aufarbeitung wurde das Rohprodukt chromatographisch mit Benzol/Essigester (10:1) an Kieselgel getrennt. Man erhielt 3,62 g (89 %) 2,2'-Diacetyl-9,9'-spirobifluoren (umkristallisiert aus Chloroform/Essigester, Smp. 255 bis 257°C) und 204 mg 2-Acetyl-9,9'-spirobifluoren (umkrist. aus Chloroform/Benzol, Smp. 225°C).

25

[Daneben konnte bei der Chromatographie auch 2,2',7,7'-Triacetyl-9,9'-spirobifluoren (Smp. 258 bis 260°C) und 2,2',7,7'-Tetraacetyl-9,9'-spirobifluoren (Smp. > 300°C) isoliert werden, umkristallisiert aus Essigester/Hexan].

30

Zu einer Lösung von 6,0 g Natriumhydroxid in 30 ml Wasser wurden bei 0°C unter Rühren zuerst 7,2 g Brom und dann eine Lösung von 3,0 g

2,2'-Diacetyl-9,9'-spirobifluoren in wenig Dioxan zugetropft. Nach weiterem 1 stündigem Rühren bei Raumtemperatur wurde die klare gelbe Lösung mit 1 g Natriumhydrogensulfit, gelöst in 20 ml Wasser, versetzt. Nach Ansäuern mit konz. HCl wurde das ausgefallene farblose Produkt abfiltriert und mit wenig Wasser gewaschen. Umkristallisation aus Ethanol lieferte 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dicarbonsäure als wasserklare Prismen (Smp 352°C).

m) Synthese von 2,7-Dicarbethoxy-9,9'-spirobifluoren

Ein Grignardreagenz bereitet aus 0.97 g (40 mmol) Magnesiumspänen und 9.32g (6.8 ml, 40 mmol) 2-Brombiphenyl in 50 ml trockenem Diethylether wurde im Verlauf von 2 h zu einer siedenden Lösung von 13 g (40 mmol) 2,7-Dicarbethoxy-9-fluorenol in 100 ml trockenem Diethylether getropft. Nach beendeter Zugabe wurde 3 Stunden weiter gekocht. Nach Abkühlung über Nacht wurde der ausgefallene Niederschlag abgesaugt und mit kaltem Ether gewaschen. Der abgesaugte Magnesiumkomplex wurde in einer Lösung von 15 g Ammoniumchlorid in 250 ml Eiswasser hydrolysiert. Nach 1 h wurde das gebildete 9-(2-Biphenylyl)-2,7-dicarbethoxy-9-fluorenol abgesaugt, mit Wasser gewaschen und trockengesaugt. Das getrocknete Fluorenol wurde für die Ringschlußreaktion in 100 ml Eisessig, nach Zugabe von 3 Tropfen HCl conc. 6 Stunden gekocht. Man ließ über Nacht kristallisieren, saugt das gebildete Produkt ab und wusch mit Eisessig und Wasser. Ausbeute: 15,1 g (82%) 2,7-Dicarbethoxy-9,9'-spirobifluoren. Zur weiteren Reinigung wurde aus Ethanol umkristallisiert.

¹H-NMR (CDCl₃, ppm): 1.30 (t, J = Hz, 6 H, Ester-CH₃); 4.27 (q, J = Hz, 4 H, Ester-CH₂); 6.68 (dt, J = 7.63, 0.92 Hz, 2 H, H-1', 8'); 7.11 (td, J = 7.48, 1.22 Hz, 2H, H-2', 7'); 7.40 (td, J = 7.48, 1.22 Hz, 4 H, H-1, 8, 3', 6'); 7.89 (dt, J = 7.63, 0.92 Hz, 2 H, H-4', 5'); 7.94 (dd, J = 7.93, 0.6 Hz, 2 H, H-4, 5); 8.12 (dd, J = 7.93, 1.53 Hz, 2 H, H-3, 6).

n) Spirobifluoren-4-carbonsäure

In einem 2 L Kolben wurden 100 g Fluorenol in 1000 ml trockenem Xylol

gelöst und unter Rühren mit 200 g trockenem NaOH versetzt. Anschließend wurde 70 h am Rückfluß gekocht. Nach Abkühlen wurde abgesaugt und der Rückstand mit ca. 2 l Wasser versetzt. Die wäßrige Suspension wurde abgesaugt und der Niederschlag nochmals mit Toluol aufgeschlämmt, abgesaugt und getrocknet. Diese Zwischenstufe wurde in einem 500 ml Zweihalskolben mit Rückflußkühler und Trockenrohr mit ca. 5 ml Eisessig pro 1 g unter Refluxieren gelöst, 20 ml konz. HCl zugegeben und 5 h am Rückfluß gekocht. Die Reaktionsmischung wurde auf ca. das halbe Volumen eingeeengt und anschließend auf das vierfache Volumen H₂O gegossen. Der angefallene Niederschlag wurde abgesaugt, gut mit H₂O gewaschen und getrocknet. Zur weiteren Reinigung wurde bei RT in alkalischer MeOH/Wasser (10:1) Mischung gelöst und mit Toluol ausgeschüttelt. Die MeOH/Wasser-Phase wurde abgetrennt und nach dem Ansäuern mit Salzsäure in Wasser gegossen. Die ausgefallene Spirobifluoren-4-carbonsäure wurde abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Ausbeute 35 g.

o) 2',7'-Dibrom-9,9'-spirobifluoren-4-carbonsäure

60 g 9,9'-Spirobifluoren-4-carbonsäure wurden in 600 ml Chloroform in der Hitze gelöst, und mit 1 Spsp Eisen(III)-chlorid versetzt. Über einen Tropftrichter wurden 60 ml Brom in 60 ml CHCl₃ innerhalb 30 min. zugetropft und weitere 90 min refluxiert. Nach Abkühlung wurde der ausgefallene Niederschlag abgesaugt und gewaschen, das Filtrat mit Na₂SO₃-Lösung und NaHCO₃-Lösung und Wasser gewaschen. Nach Aufarbeitung und Reinigung analog zur Hexabromierung isolierte man 74,3 g (85%) 2',7'-Dibrom-9,9'-spirobifluoren-4-carbonsäure als weißes Pulver.

p) 2,2'-Bis(brommethyl)-9,9'-spirobifluoren

aus 2,2'-Dicarboxy-9,9'-spirobifluoren über 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dimethanol (V. Prelog, D. Bedekovicc, Helv. Chim. Acta 62 (1979) 2285)

Bei Raumtemperatur wurden 10 g einer 70 %igen Lösung von Natrium-

dihydro-bis(2-methoxyethoxy)-aluminat (Fluka) in Benzol langsam zu einer Suspension von 2,0 g 2,2'-Dicarboxy-9,9'-spirobifluoren (freie Carbonsäure) in 20 ml Benzol zugetropft. Nach 2 h Kochen unter Rückfluß, wobei sich die Carbonsäure auflöste, wurde das überschüssige Reduktionsmittel bei 10°C mit Wasser zersetzt, das Gemisch mit konz. HCl angesäuert und mit Chloroform ausgeschüttelt.

Die mit Wasser gewaschene und über Magnesiumsulfat getrocknete organische Phase wurde eingedampft und der Rückstand aus Benzol umkristallisiert. Man erhielt 1,57 g 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dimethanol (Smp. 254 bis 255°C).

Zu einer Lösung von 13,5 g 9,9'-Spirofluoren-2,2'-dimethanol in 400 ml Benzol wurden 91,5 g einer 33 %igen Lösung von Bromwasserstoff in Eisessig zugetropft und das Gemisch 7 h unter Rückfluß gekocht. Danach wurde mit 200 ml Wasser versetzt und die mit Wasser gewaschene und über Magnesiumsulfat getrocknete organische Phase eingedampft. Die Chromatographie an Kieselgel mit Benzol lieferte 11,7 g 2,2'-Bis(brommethyl)-9,9'-spirobifluoren als farblose Plättchen (Smp. 175 bis 177°C).

- q) 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dicarbaldehyd und
r) 2'-Hydroxymethyl-9,9'-spirobifluoren-2-carbaldehyd .

Eine Lösung von 380 mg 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dimethanol in 15 ml Toluol wurde mit 5 g Chrom(VI)oxid auf Graphit (Seloxcette, Alpha Inorganics) versetzt und 48 h unter Stickstoff am Rückfluß gekocht. Dann wurde durch eine Glasfilternutsche abgenutscht und das Filtrat eingedampft. Chromatographie an Kieselgel mit Chloroform und Kristallisation aus Methylenchlorid/Ether lieferte 152 mg 9,9'-Spirobifluoren-2,2'-dicarbaldehyd (Smp. > 300°C) und 204 mg 2'-Hydroxymethyl-9,9'-spirobifluoren-2-carbaldehyd (Smp. 262 bis 263°C).

s) 2,2'-Diamino-9,9'-spirobifluoren

Eine Mischung aus 150 ml konz. HNO_3 und 150 ml Eisessig wurden zu einer kochenden Lösung von 15,1 g 9,9'-Spirobifluoren in 500 ml Eisessig über einen Zeitraum von 30 min zugetropft anschließend wurde die Lösung 75 min weiter refluxiert. Nach Abkühlung und Stehenlassen der Lösung für 1 h wurde das gleiche Volumen Wasser zugesetzt, wobei das Produkt ausgefiel. Nach dem Absaugen erhielt man 18,5 g gelbe Kristalle (Smp. 220 bis 224°C) von 2,2'-Dinitro-9,9'-Spirobifluoren. Umkristallisation aus 250 ml Eisessig ergibt 12,7 g hellgelbe Kristallnadeln (Smp. 245 bis 249°C, analytisch rein 249 bis 250°C).

Eine Mischung aus 4,0 ml Dinitro-spirobifluoren und 4,0 g Eisenpulver wurde in 100 ml Ethanol unter Rückfluß erhitzt, während 15 ml konz. HCl über einen Zeitraum von 30 min zugetropft wurden. Nach weiteren 30 min Rückflußkochen wurde überschüssiges Eisen abfiltriert. Das grüne Filtrat wurde in eine Lösung aus 400 ml Wasser, 15 ml konz. NH_4OH und 20 g Na,K-Tartrat gegeben. Das weiße Diamin wurde von der dunkelgrünen Lösung des Eisenkomplexes abfiltriert. Das Diamin wurde zur Reinigung in verdünnter HCl gelöst und bei Raumtemperatur mit Aktivkohle (Darco) gerührt und abfiltriert. Die filtrierte Lösung wurde unter Rühren (KPG-Rührer) tropfenweise mit NH_4OH neutralisiert und das ausgefallene Produkt abgesaugt. Man erhielt 3,5 g weißes 2,2'-Diamino-9,9'-spirobifluoren, das aus Ethanol umkristallisiert wurde (Smp. 243°C).

B. Synthesebeispiele

a) N,N,N',N',N'',N'',N''',N'''-Octakis(4-methoxyphenyl)-9,9'-Spirobifluoren-2,2',7,7'-tetramin

Die zur obigen Vorschrift analoge Umsetzung von Tetrajodspirobifluoren mit 4,4'-Dimethoxydiphenylamin lieferte mit vergleichbarer Ausbeute

N,N,N',N',N'',N'', N''',N'''-Octakis(4-methoxyphenyl)-9,9'-Spirobifluoren-2,2',7,7'-tetramin als gelblich gefärbtes Kristallpulver.

¹H-NMR (CDCl₃, ppm): 3.76 (s, 24 H, OCH₃); 6.54 (d, J = 1,99 Hz, 4 H, H-1,1',8,8'); 6.75 (dm, J = 9.07 Hz, 16 H); 6.79 (dd, J = 8.18, 1.99 Hz, 4 H, H-3,3',6,6'); 6.90 (dm, J = 9.07 Hz, 16 H); 7.35 (d, J = 8.18 Hz, 4 H, H-4,4',5,5').

b) 2,2',7,7'-Tetra-(N-carbazolyl)-9,9'-spirobifluoren

In einem 100 ml-Dreihalskolben mit Rückflußkühler und Stickstoffventil wurden 5,01 g (6.11 mmol) 2,2',7,7'-Tetraiod-spirobifluoren mit 5,30 g

(31,7 mmol) Carbazol, 1,52 g (23,9 mmol) aktiviertem Kupfer, 6,60 g

(47,8 mmol) Kaliumcarbonat und 499 mg (1,89 mmol) 18-crown-6 in 25 ml o-Xylol unter Rückfluß (144 °C) 80 Stunden erhitzt. Die Reaktionsmischung nahm im Laufe der Reaktion eine grünliche Färbung an. Nach Abkühlung

wurde abgesaugt, und der Rückstand mit 30 ml Wasser 20 min aufgekocht.

Nach Abkühlung wurde die wäßrige Suspension abgesaugt, und das Produkt aus dem festen Rückstand unter Zugabe von 3 Tropfen Hydrazinhydrat in

140 ml Chloroform gelöst. Man ließ 15 min refluxieren, filtrierte ab und wusch

mit 5 ml Chloroform nach. Aus der einrotierten Chloroformlösung isolierte

man 5,50 g Rohprodukt. Aus dem Filtrat der Reaktionslösung wurde eine weitere Fraktion (0,890 g) isoliert, dazu wurde zur Trockene eingeeengt und

der Rückstand mit 5 ml Aceton aufgerührt, abgesaugt und mit Aceton

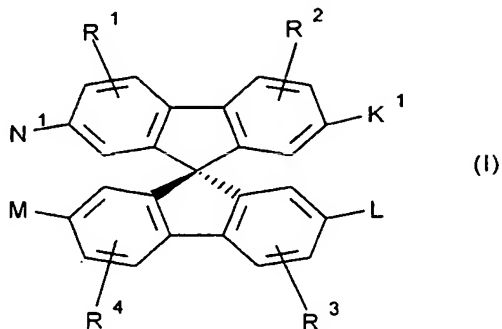
nachgewaschen. Das Rohprodukt wurde zur Entfernung von verbliebenem Carbazol mit Toluol erhitzt und anschließend abgesaugt. Gesamtausbeute:

4 g (67 %) 2,2',7,7'-Tetra-(N-carbazolyl)-9,9'-spirobifluoren. Zur weiteren Reinigung wurde aus Chloroform/Methanol umkristallisiert.

Patentansprüche:

- 5 1. Spiroverbindung der Formel (I),

10

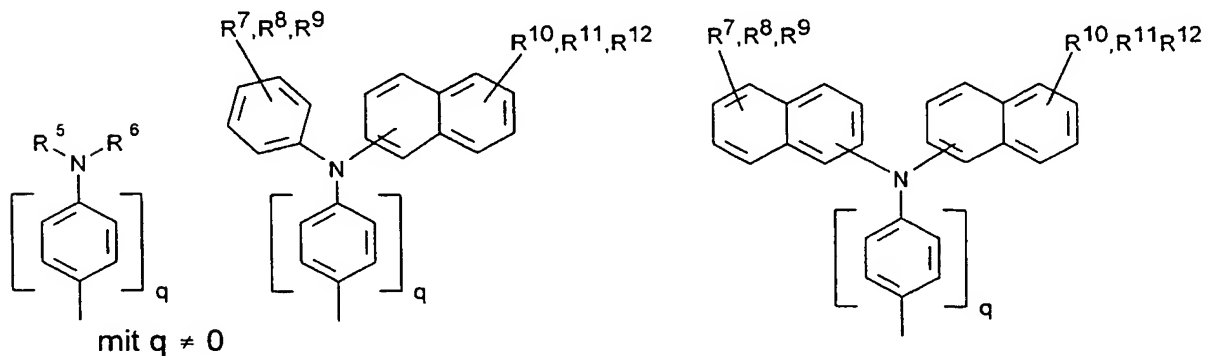


wobei die Symbole folgende Bedeutungen haben:

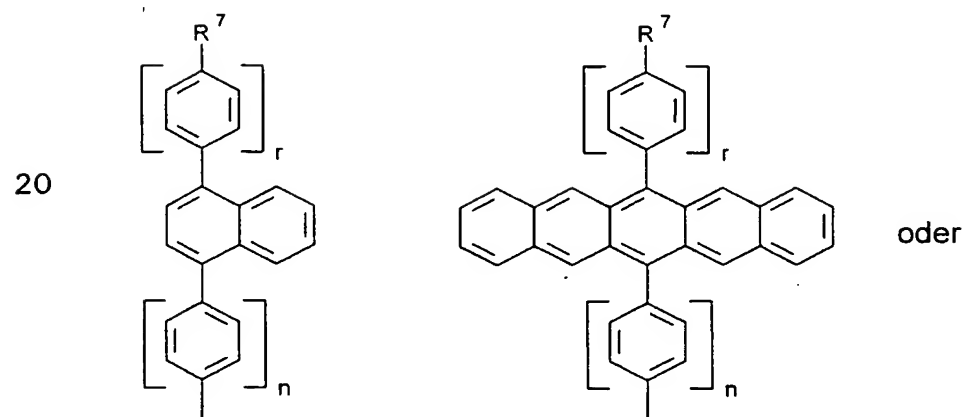
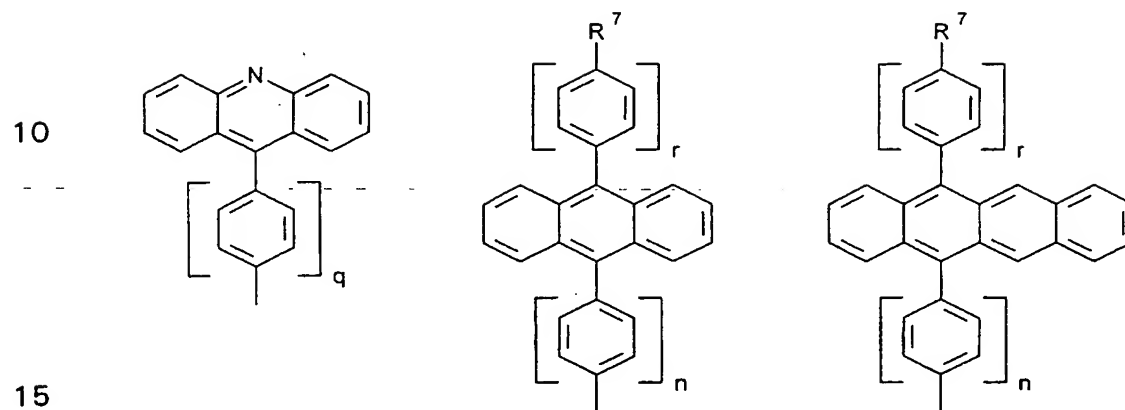
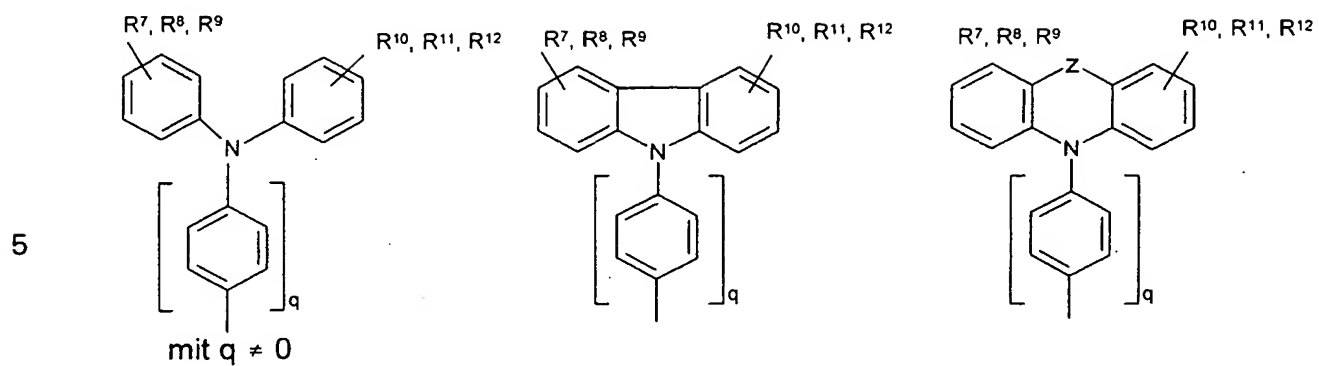
15 K¹, L, M, N¹, R¹, R², R³, R⁴ sind gleich oder verschieden und bedeuten

- a) Wasserstoff, -NO₂, -CN, -F oder -Cl,
- b) einen geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen, wobei
- b1) eine oder mehrere nicht benachbarte CH₂-Gruppen durch -O-, -S-,
-CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O-, NR⁵ oder -Si(CH₃)₂- ersetzt sein können
und/oder
- b2) eine oder mehrere CH₂-Gruppen durch -CH=CH-, -C≡C-, 1,4-
Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein
können und/oder
- b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können
und/oder
- 25 c) eine der folgenden Gruppen:

30

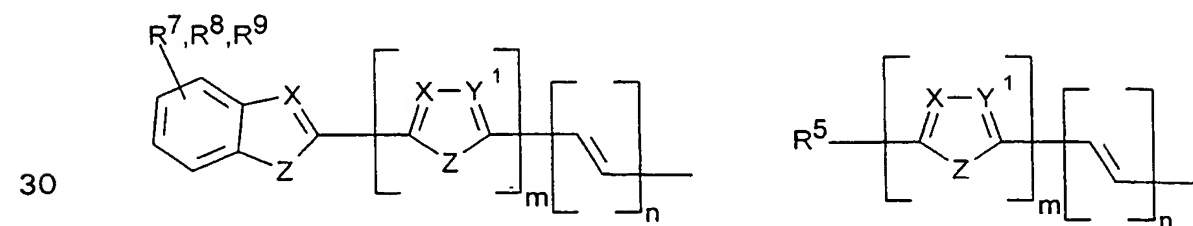


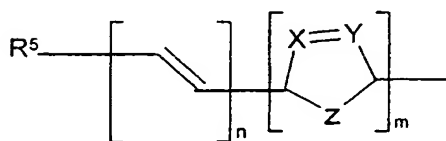
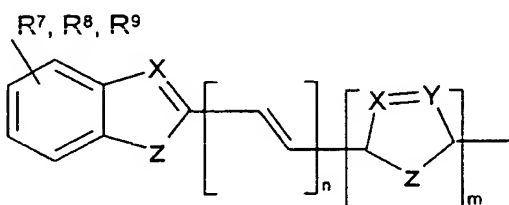
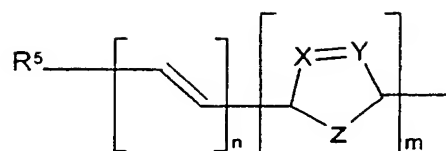
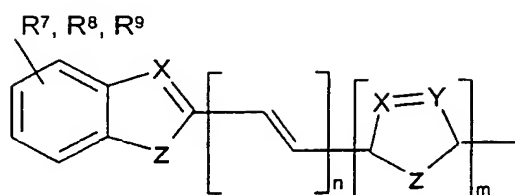
43



25

d) eine der folgenden Gruppen:





mit der Maßgabe, daß mindestens einer der Reste K^1 , L , M , N^1 , R^1 , R^2 , R^3 , R^4 eine der unter c) aufgeführten Gruppen ist;

15 X, Y^1 sind jeweils gleich oder verschieden $=CR^7-$ oder $=N-$;

Z ist $-O-$, $-S-$, $-NR^5-$, $-CRR-$, $-CR=CR-$ oder $-CR=N-$;

R^5, R^6 sind jeweils gleich oder verschieden

a) Wasserstoff

b) ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen, wobei

b1) eine oder mehrere nicht benachbarte und nicht an Stickstoff gebundene CH_2 -Gruppen durch $-O-$, $-S-$, $-CO-O-$, $-O-CO-$, $-O-CO-O-$ oder $-Si(CH_3)_2$ ersetzt sein können und/oder

b2) eine oder mehrere CH_2 -Gruppen durch $-CH=CH-$, $-C\equiv C-$, Cyclopropan-1,2-diyl, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein können und/oder

b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können und/oder

b4) R^5 und R^6 zusammen auch einen Ring bilden können;

c) Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl;

c) Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl;

$R^7, R^8, R^9, R^{10}, R^{11}, R^{12}$ sind gleich oder verschieden

a) Wasserstoff, -CN, -F, NO_2 oder -Cl

5 b) ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen, wobei

b1) eine oder mehrere nicht benachbarte CH_2 -Gruppen durch -O-, -S-, -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O-, -NR⁵ oder -Si(CH₃)₂- ersetzt sein können und/oder

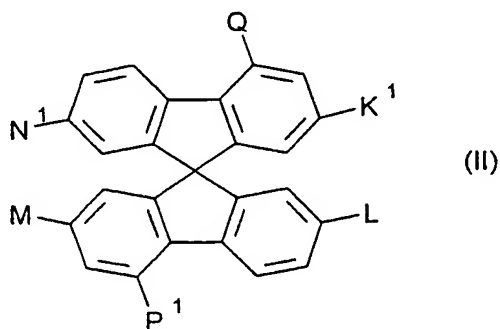
10 b2) eine oder mehrere CH_2 -Gruppen durch -CH=CH-, -C≡C-, Cyclopropan-1,2-diyl, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen oder 1,3-Cyclopentylen ersetzt sein können und/oder

b3) ein oder mehrere H-Atome durch F und/oder Cl ersetzt sein können;

15 c) Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl, -O-Phenyl, -O-Biphenyl, -O-1-Naphthyl, -O-2-Naphthyl, -O-2-Thienyl, -O-2-Furanyl,

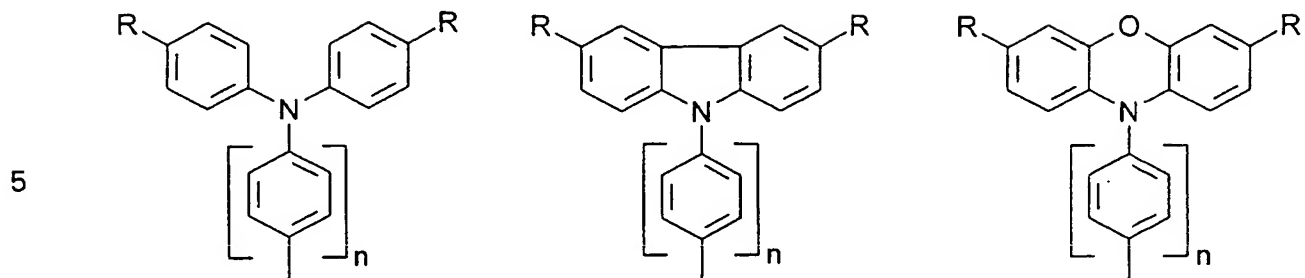
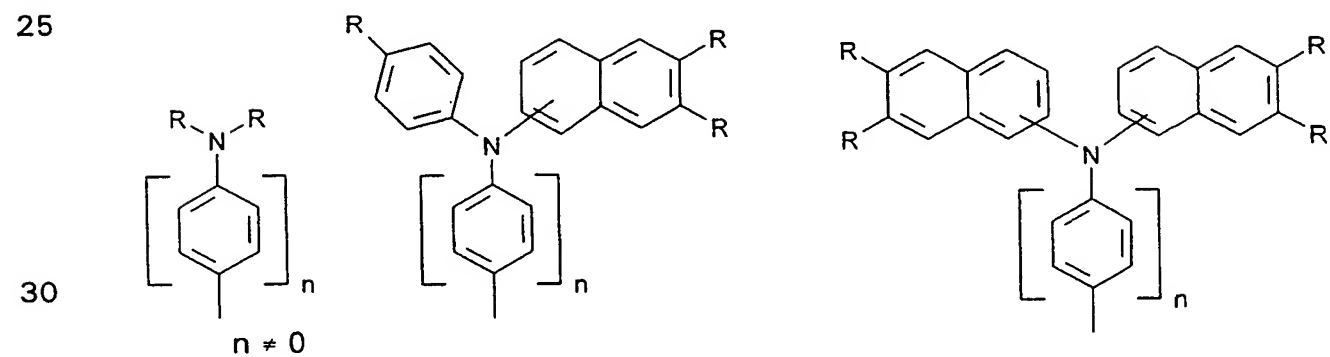
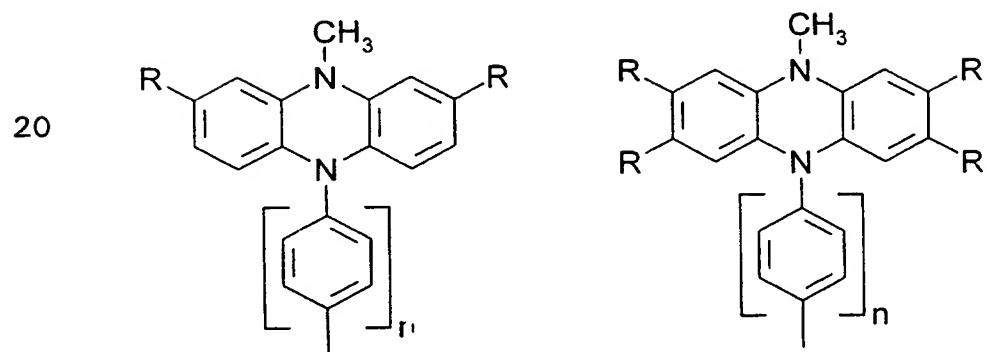
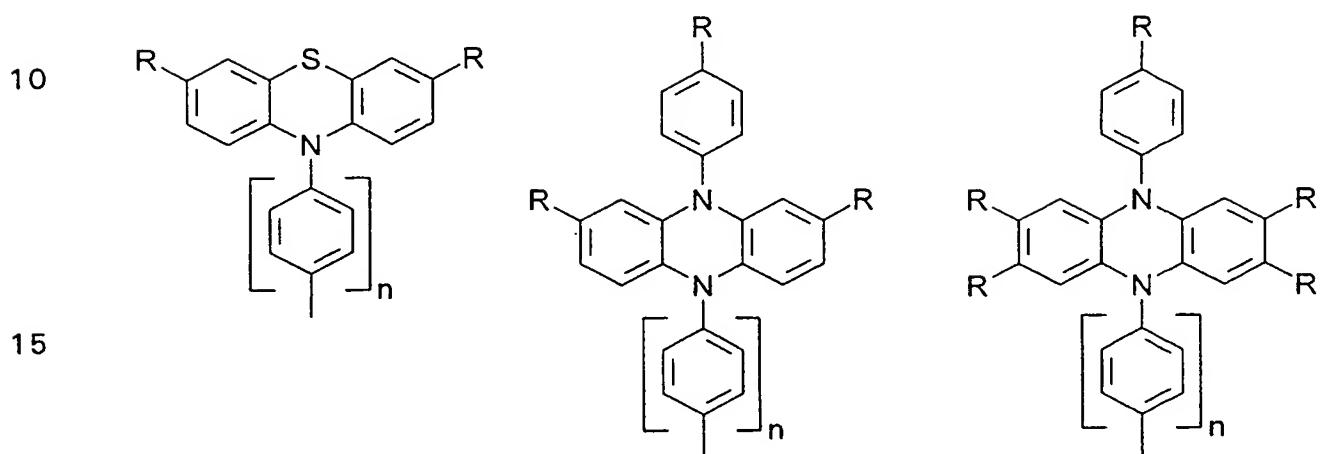
m, n, p, q, r sind jeweils gleich oder verschieden 0, 1, 2, 3, 4, 5 oder 6.

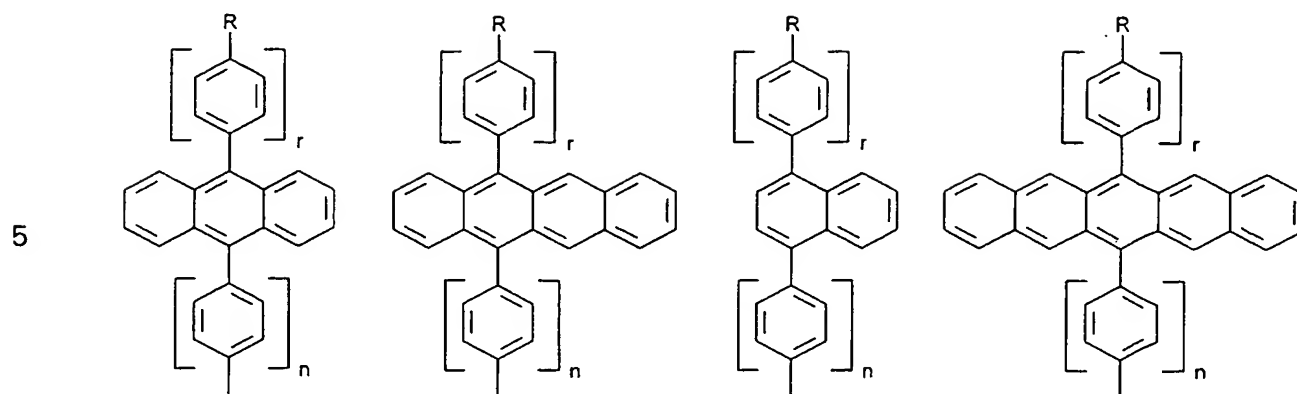
20 2. Spiroverbindung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um eine Spirobifluorenderivat der Formeln (II) a-c handelt



wobei die Symbole folgende Bedeutungen haben:

46

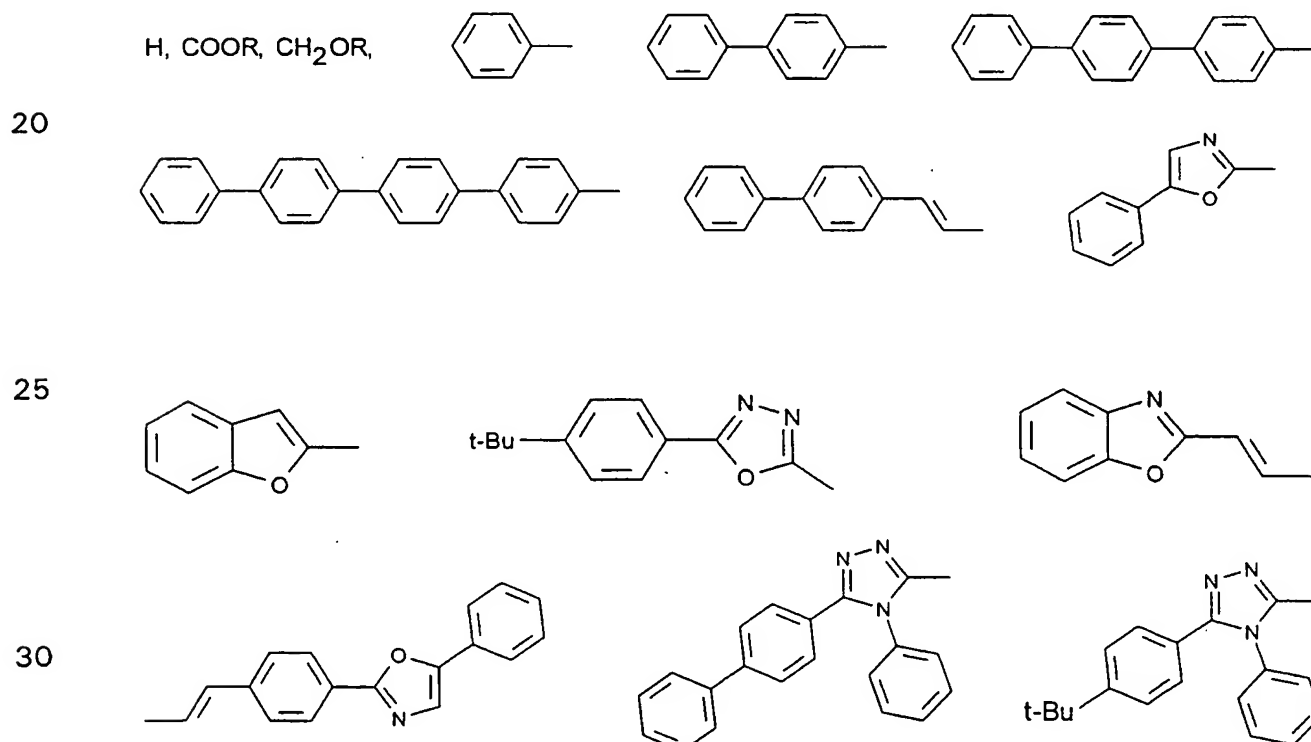
II.a) $K^1 = L = M = N^1$ und ist aus der Gruppe: $n \neq 0$  $n \neq 0$



10 R gleich oder verschieden H, Alkyl, -O-Alkyl, -S-Alkyl, mit jeweils 1 bis 20 C-Atomen, vorzugsweise 1 bis 4 C-Atomen, Phenyl, Biphenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl, -O-Phenyl, -O-Biphenyl, -O-1-Naphthyl, -O-2-Naphthyl, -O-2-Thienyl, -O-2-Furanyl, CN, NR₂, wobei -O-Alkyl/Aryl, -S-Alkyl/Aryl, CN, NR₂ nicht an Stickstoff gebunden sein darf;

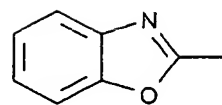
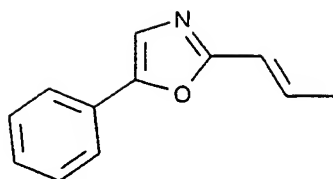
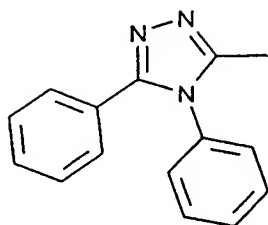
15 $n = 0, 1, 2, 3, 4;$

und Q , P^1 sind gleich oder verschieden und aus der Gruppe

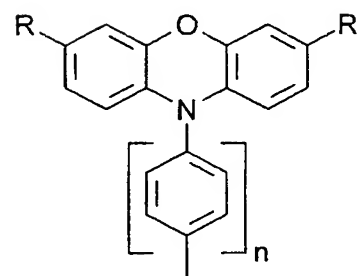
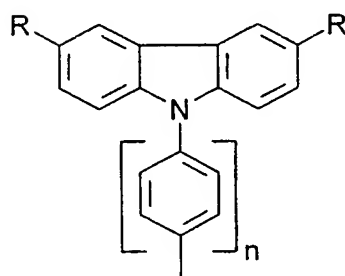
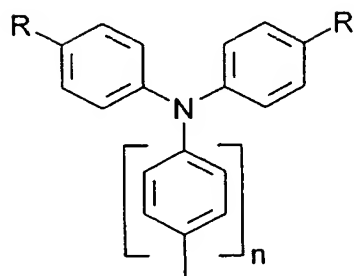


48

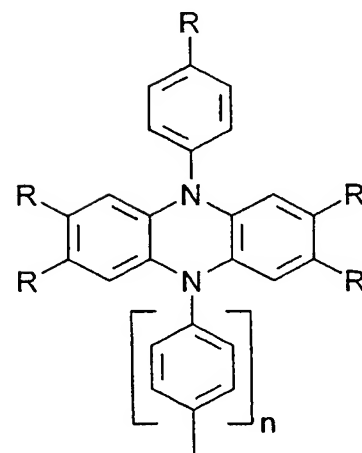
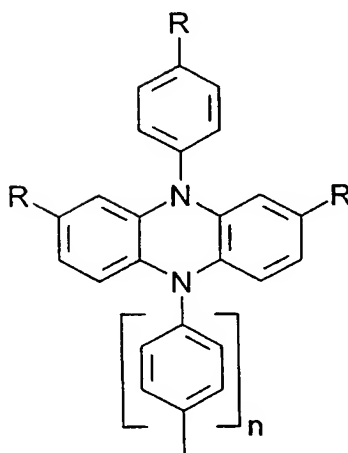
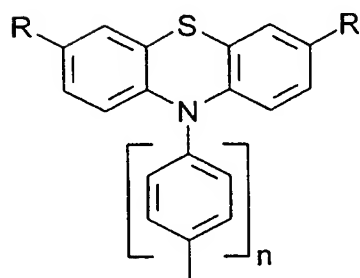
5



10

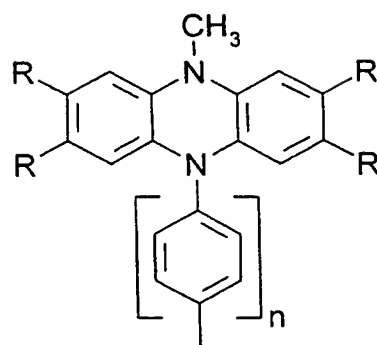
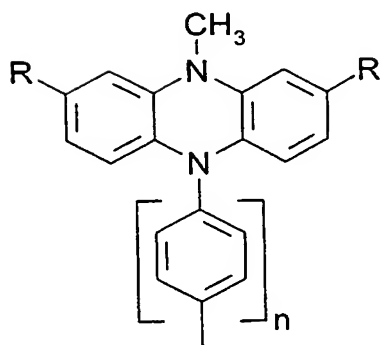
 $n \neq 0$

15



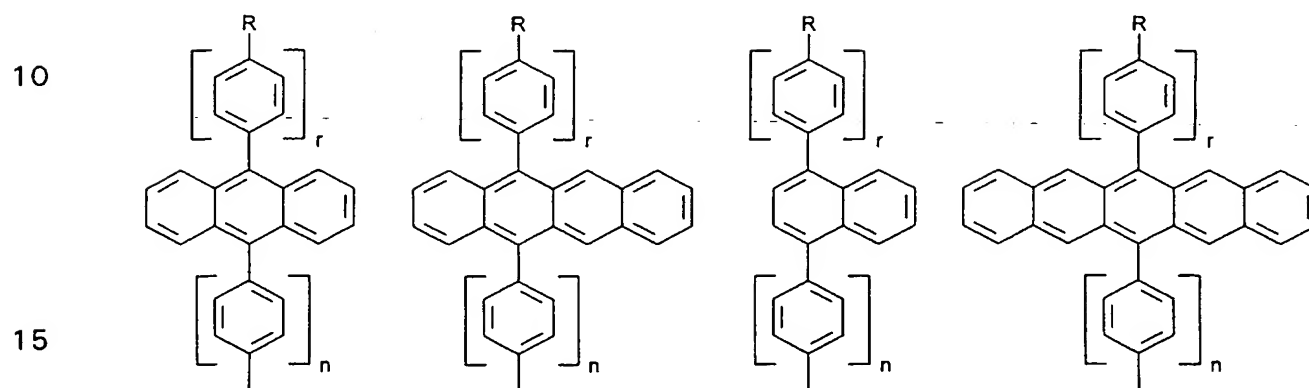
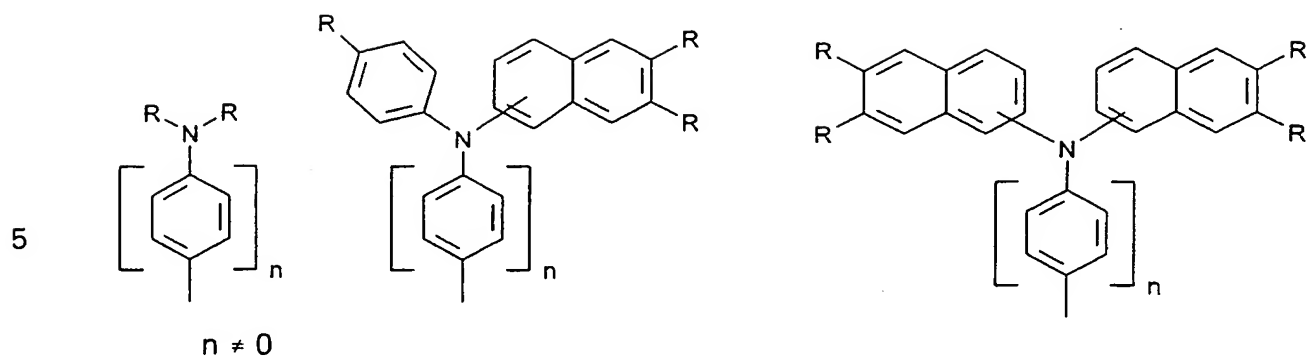
20

25



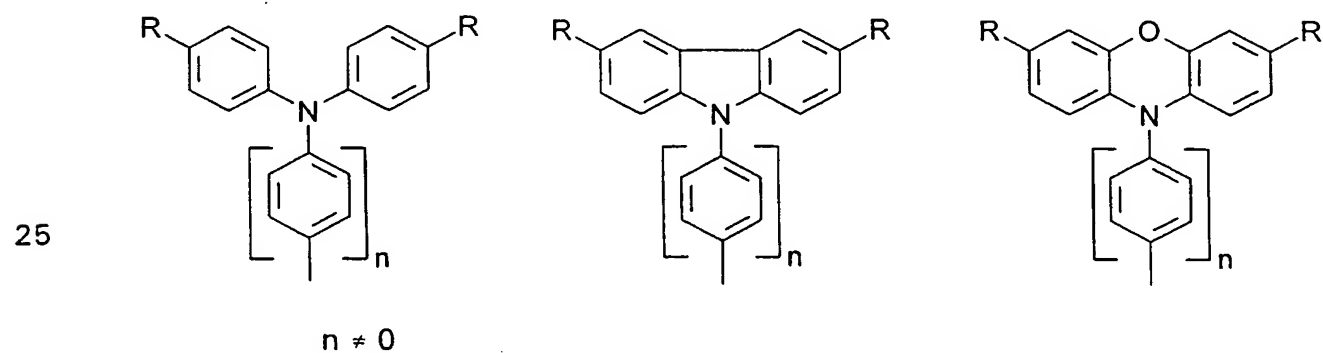
30

49



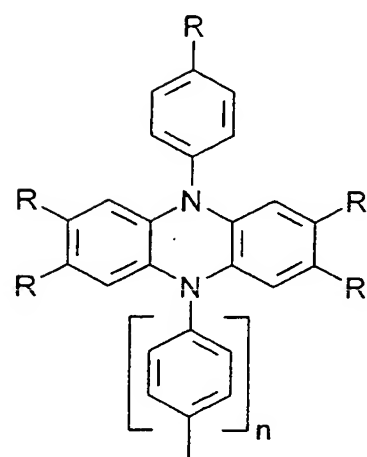
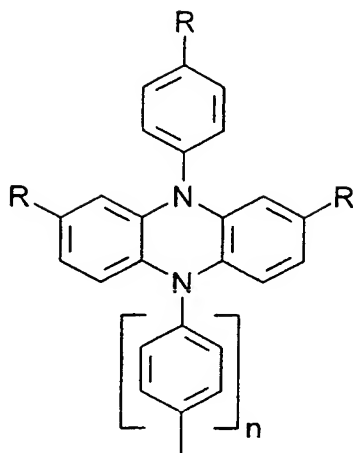
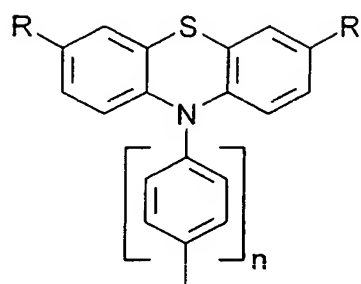
wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben

20 II.b) $K^1 = N^1$ und ist aus der Gruppe

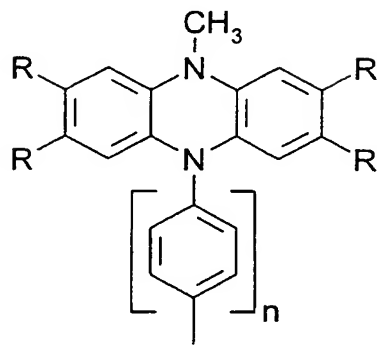
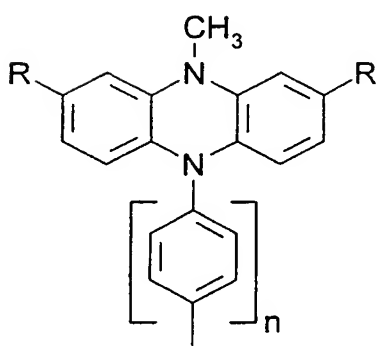


50

5

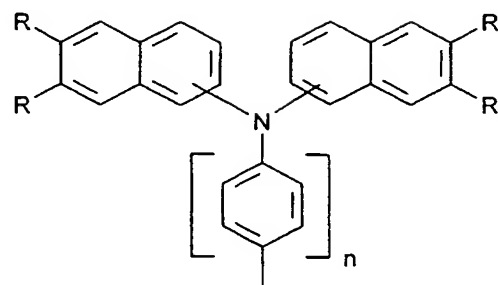
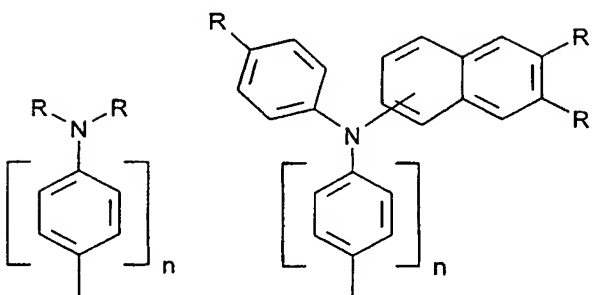


10



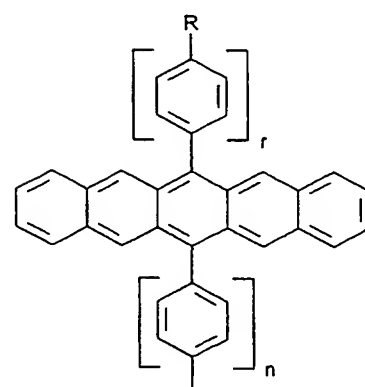
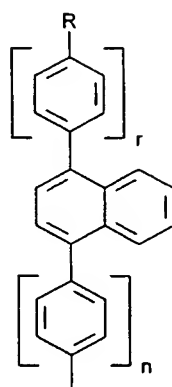
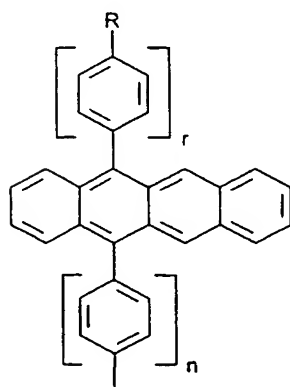
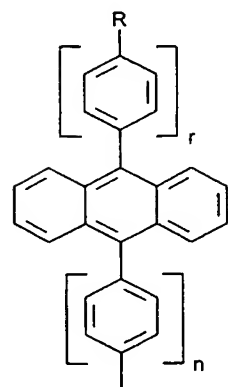
15

20



$n \neq 0$

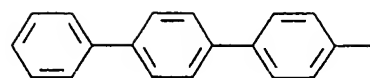
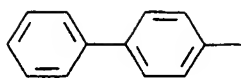
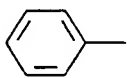
25



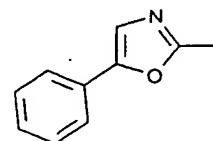
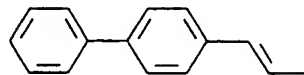
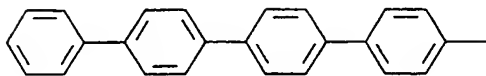
30

51

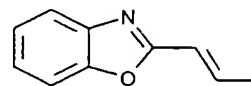
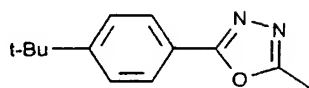
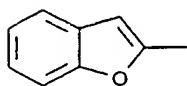
und L = M und ist aus der Gruppe

H, COOR, CH₂OR,

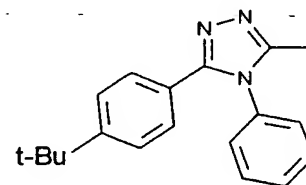
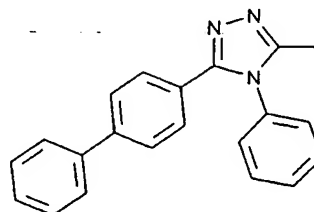
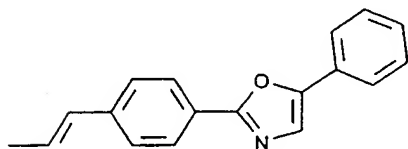
5



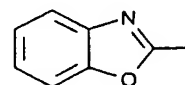
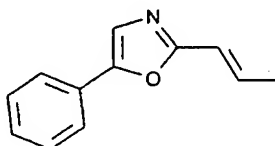
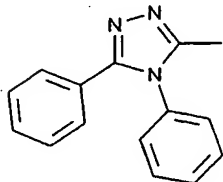
10



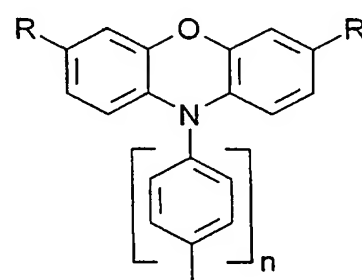
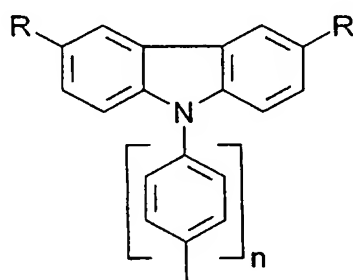
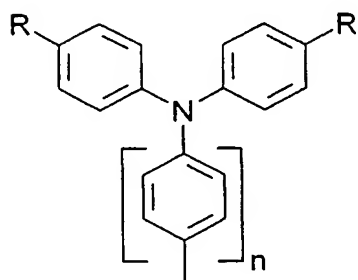
15



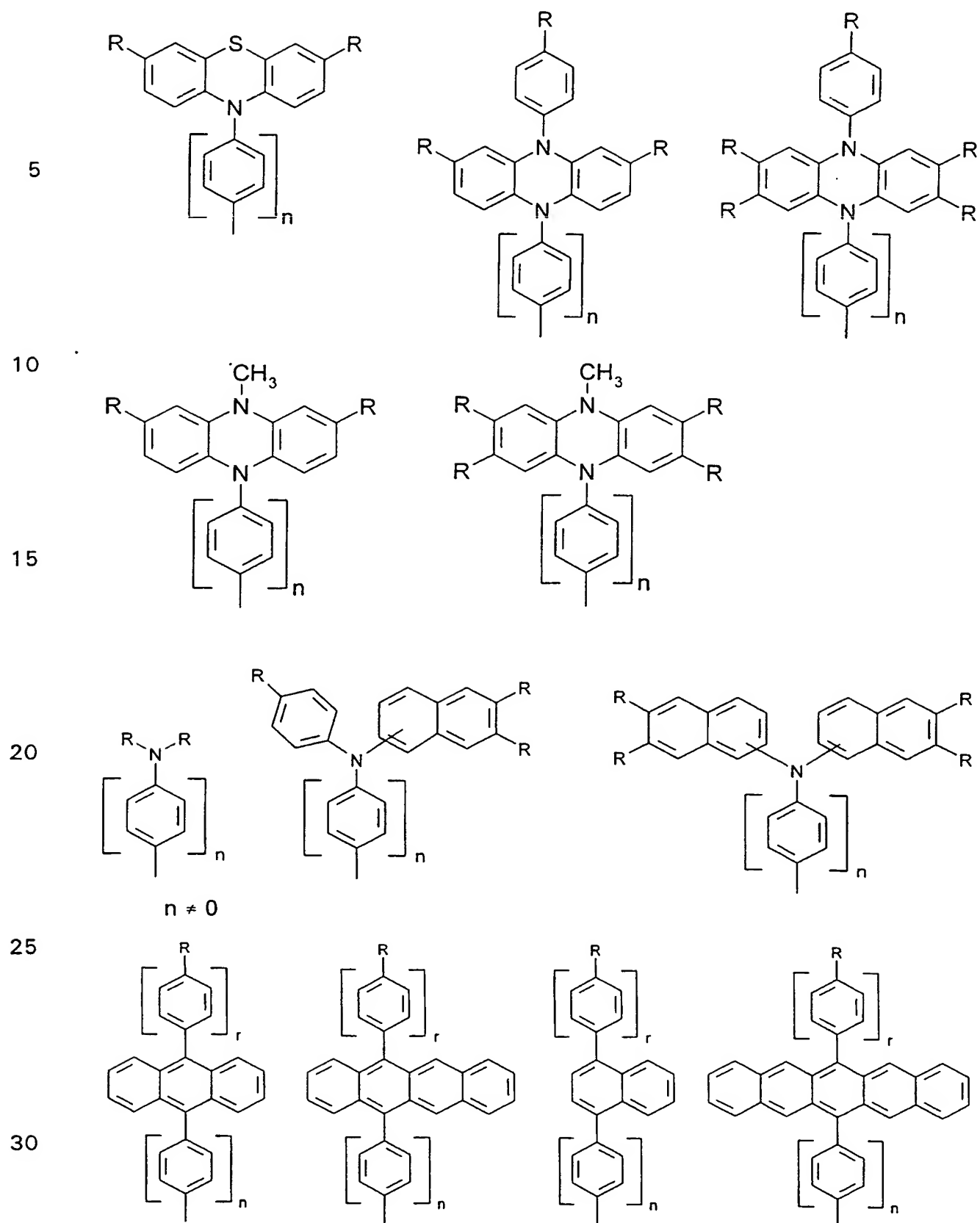
20

und Q, P¹ sind gleich oder verschieden aus der Gruppe

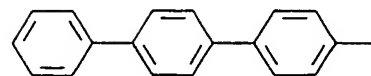
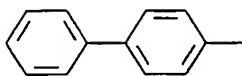
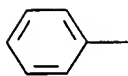
25

 $n \neq 0$

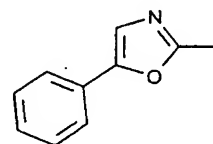
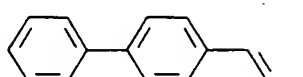
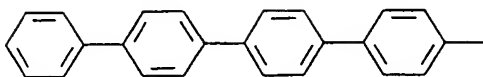
52



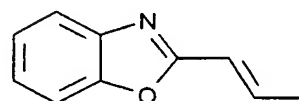
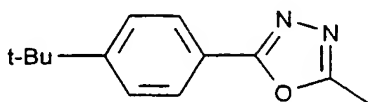
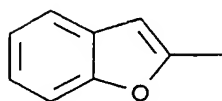
53

H, COOR, CH₂OR,

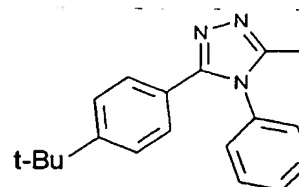
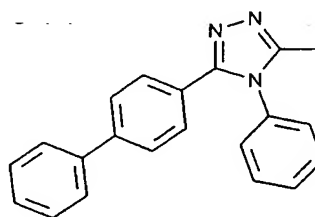
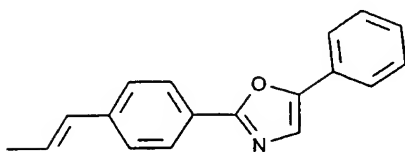
5



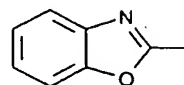
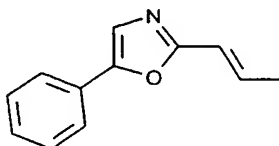
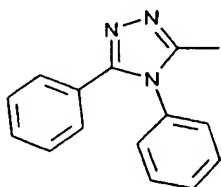
10



15



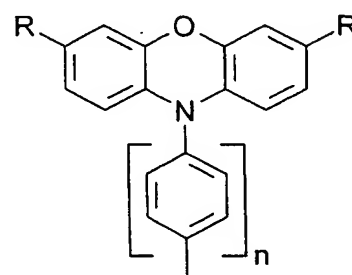
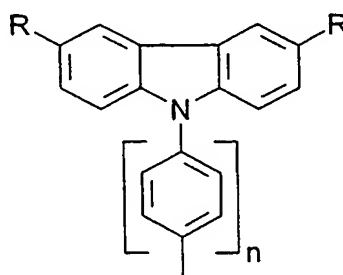
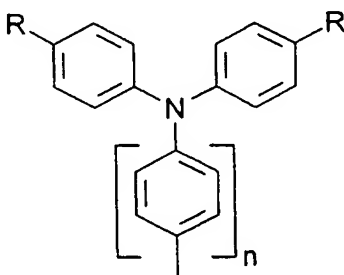
20



wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben,

IIc) K¹ = M und ist aus der Gruppe

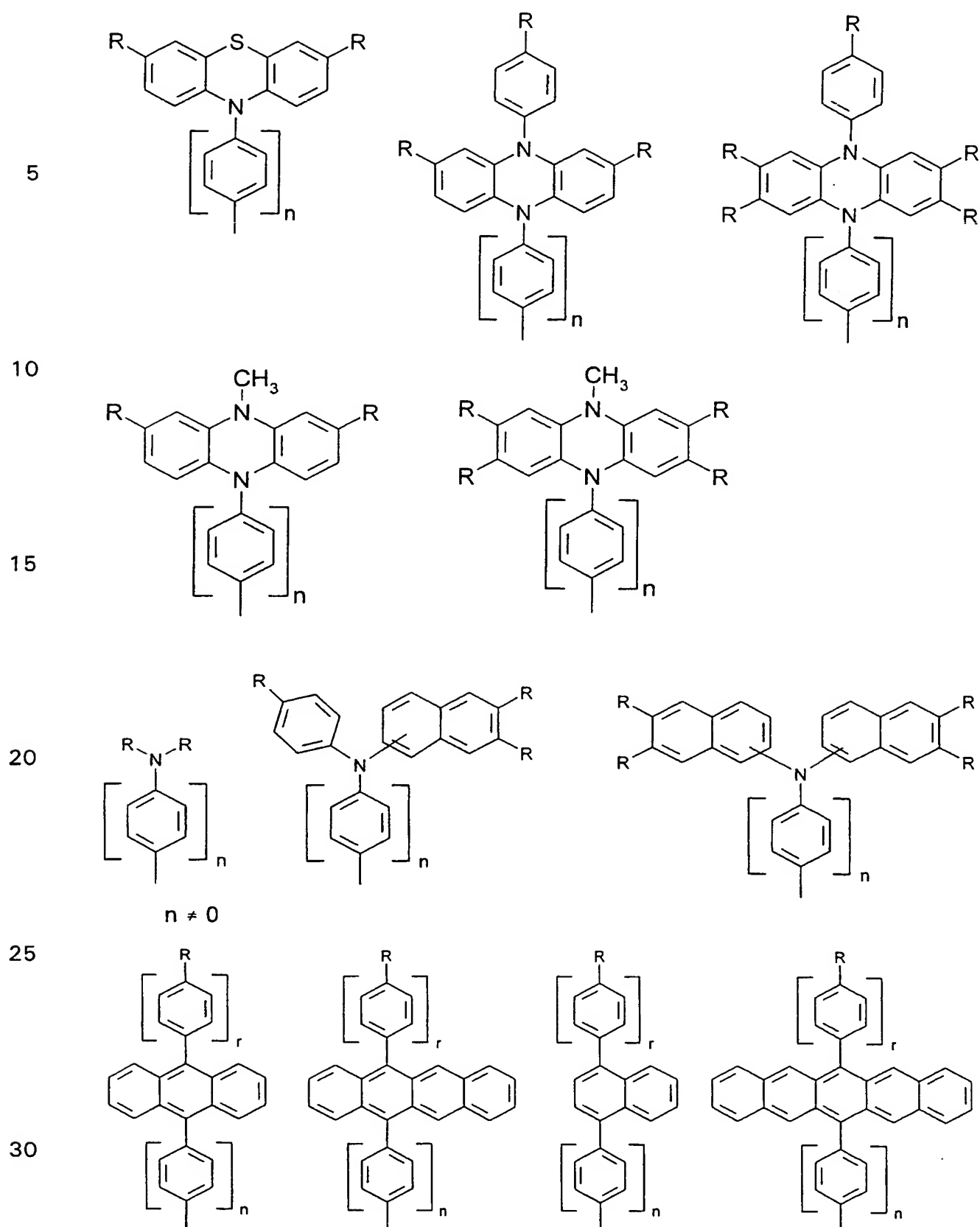
25



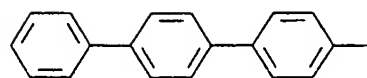
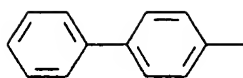
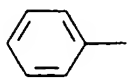
30

n ≠ 0

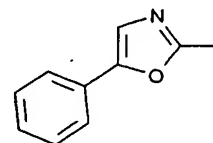
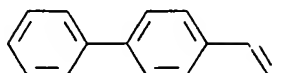
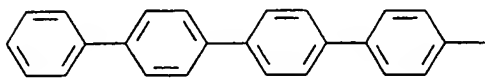
54



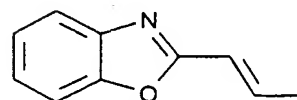
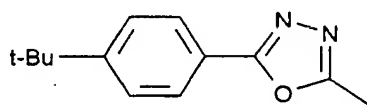
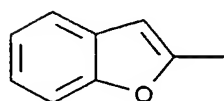
55

und M = N¹ ist und aus der GruppeH, COOR, CH₂OR,

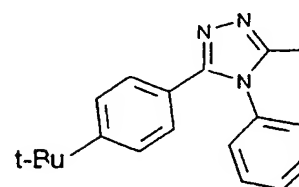
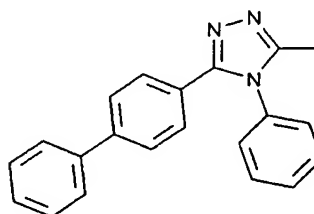
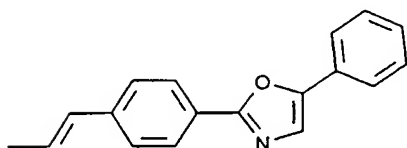
5



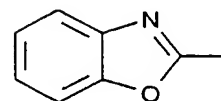
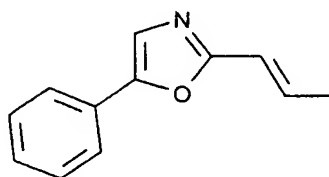
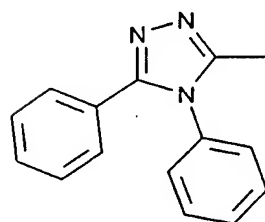
10



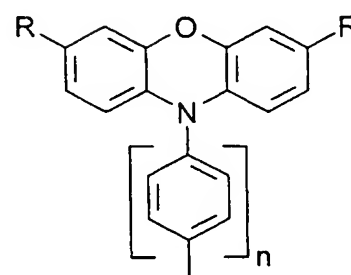
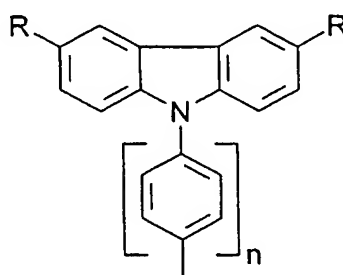
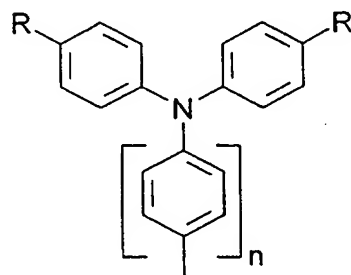
15



20

und Q, P¹ sind gleich oder verschieden aus der Gruppe

25

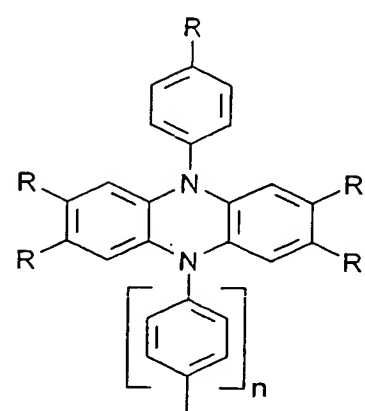
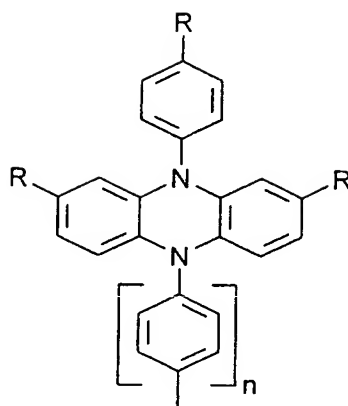
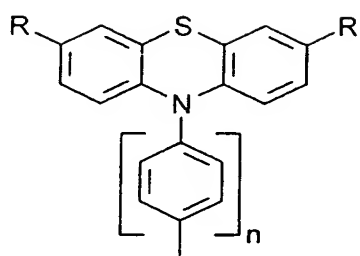


30

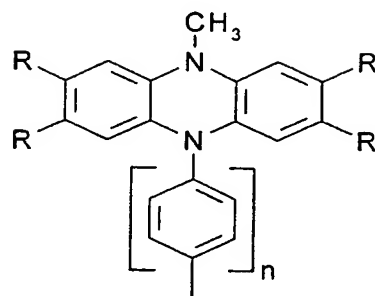
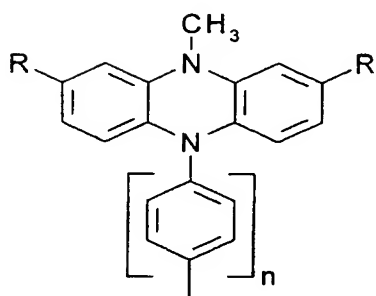
n ≠ 0

56

5

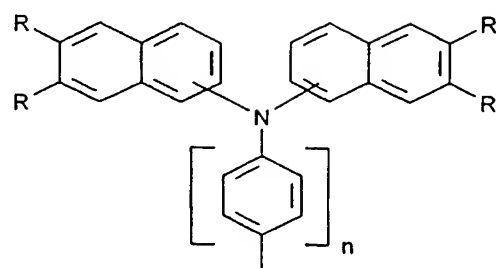
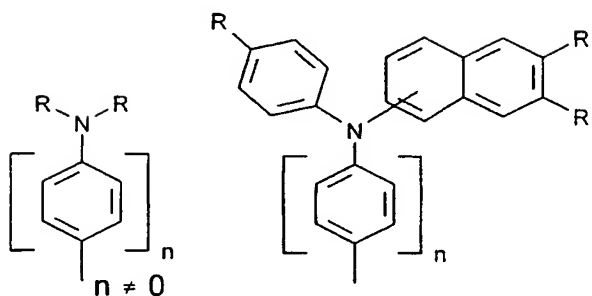


10

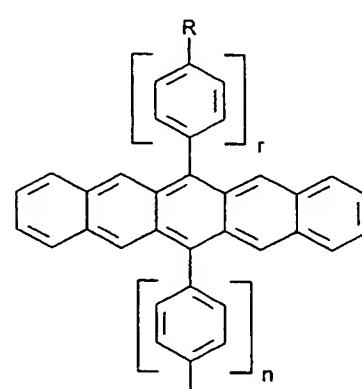
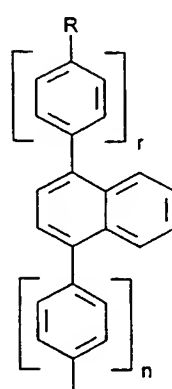
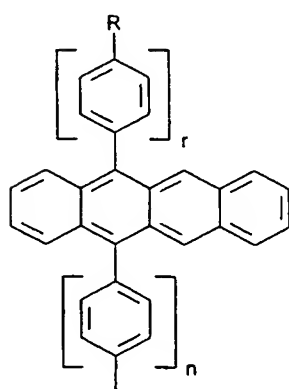
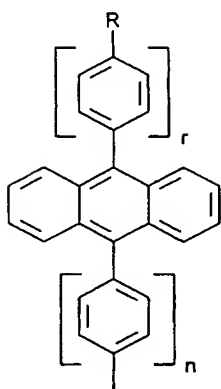


15

20

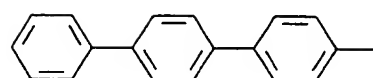
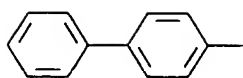
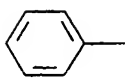


25

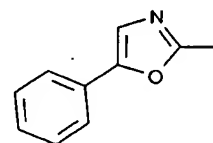
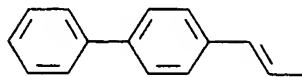
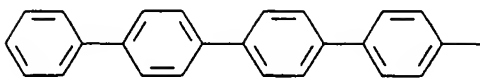


30

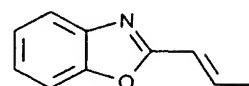
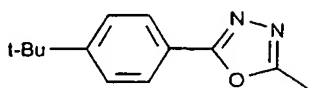
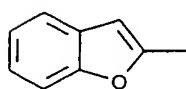
57

H, COOR, CH₂OR,

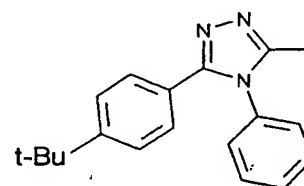
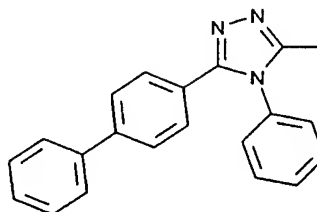
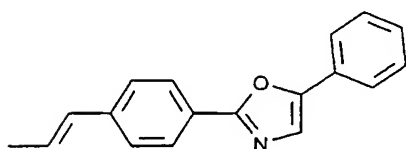
5



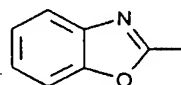
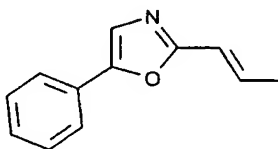
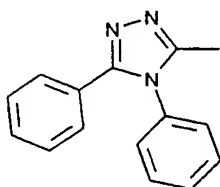
10



15



20



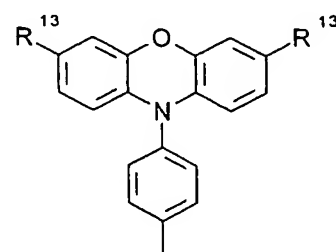
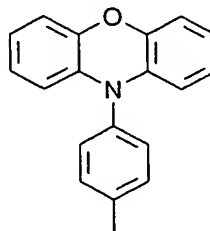
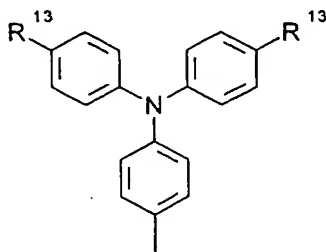
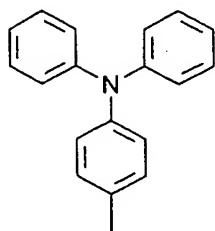
wobei die Symbole und Indizes die oben angegebenen Bedeutungen haben.

3. Spiroverbindung gemäß Anspruch 1 und/oder 2, aus der Gruppe (II)aa-(II)ac:

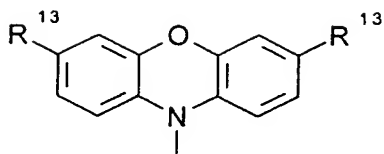
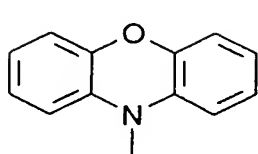
25

IIaa) K¹ = L = M = N¹ und ist aus der Gruppe:

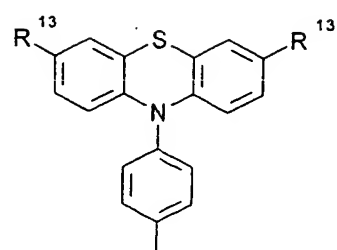
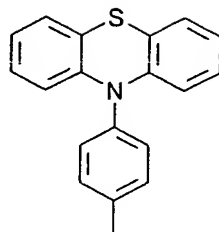
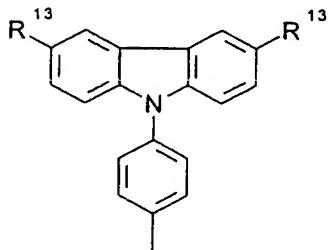
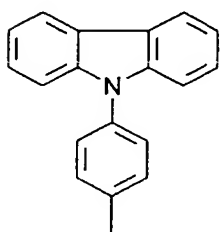
30



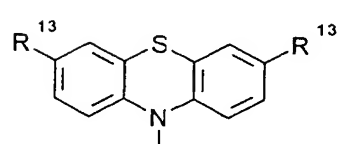
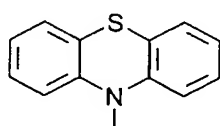
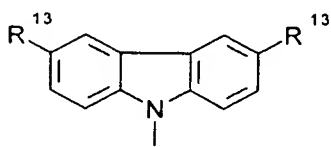
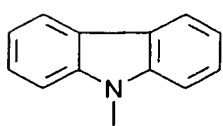
58



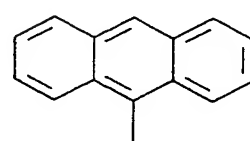
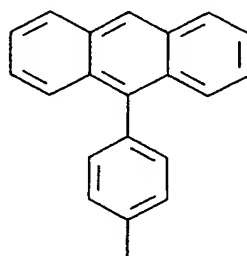
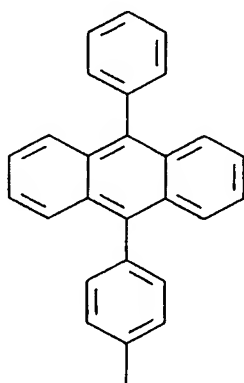
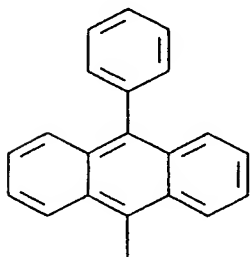
5



10



15

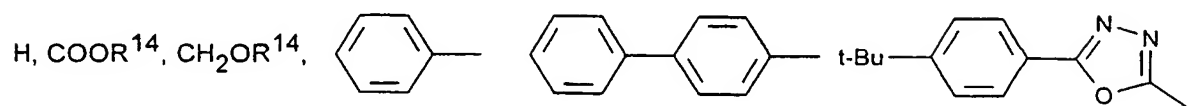


20

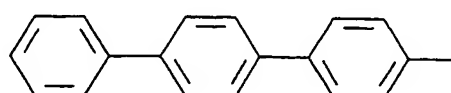
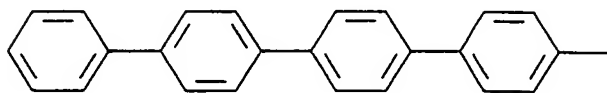
wobei R^{13} -O-CH₃, -O-C₂H₅, -S-CH₃, -S-C₂H₅ bedeutet;

25

und Q = P¹ und ist aus der Gruppe



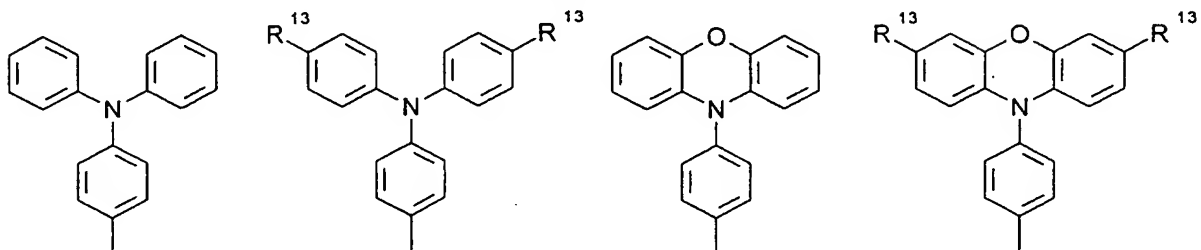
30



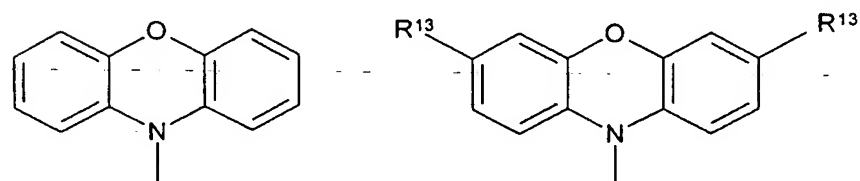
wobei R^{14} eine geradkettige oder verzweigte Alkylgruppe mit 1 bis 12 C-Atomen ist;

II.ba) $K^1 = L = M = N^1 = Q = P^1$ und ist aus der Gruppe

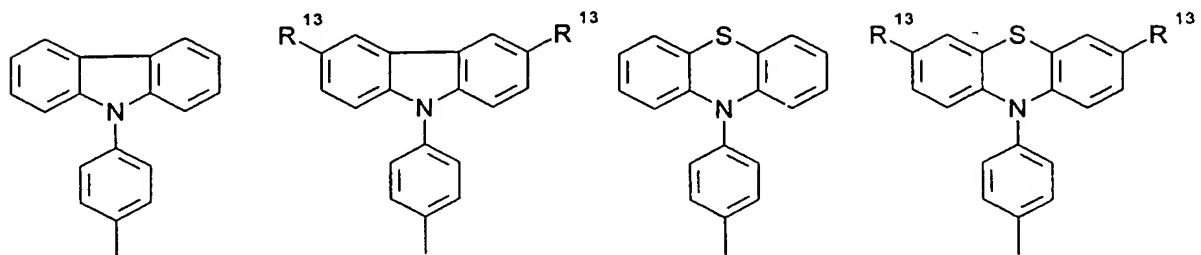
5



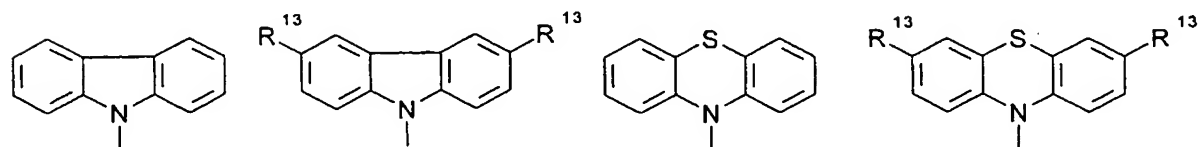
10



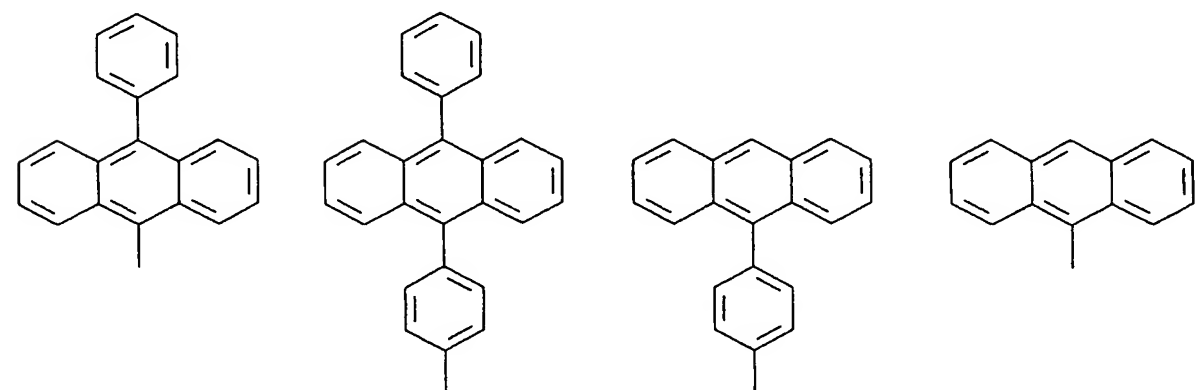
15



20



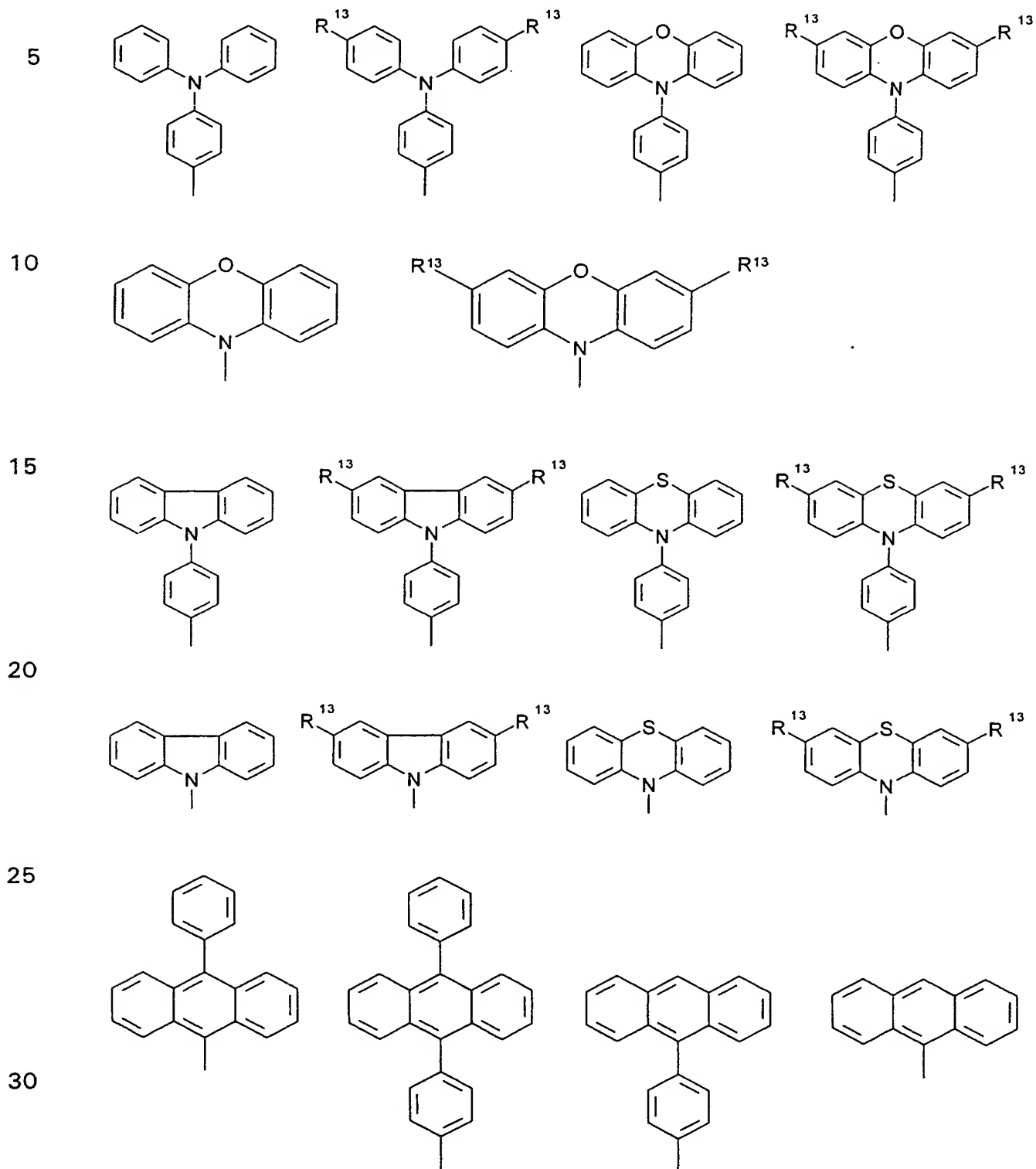
25



30

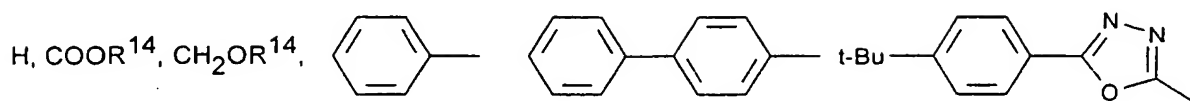
wobei R^{13} die oben angegebenen Bedeutungen hat;

II.ca) $K^1 = L = M = N^1$ und ist aus der Gruppe

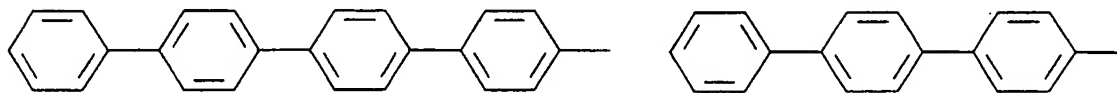


61

und Q = H und P¹ ist aus der Gruppe



5



wobei R¹³, R¹⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben.

10

4. Verwendung einer Spiroverbindung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3 als Ladungstransportmaterial.

5. Verwendung gemäß Anspruch 4 in einer photovoltaischen Zelle.

15

6. Verwendung einer Spiroverbindung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3 als Elektrolumineszenzmaterial.

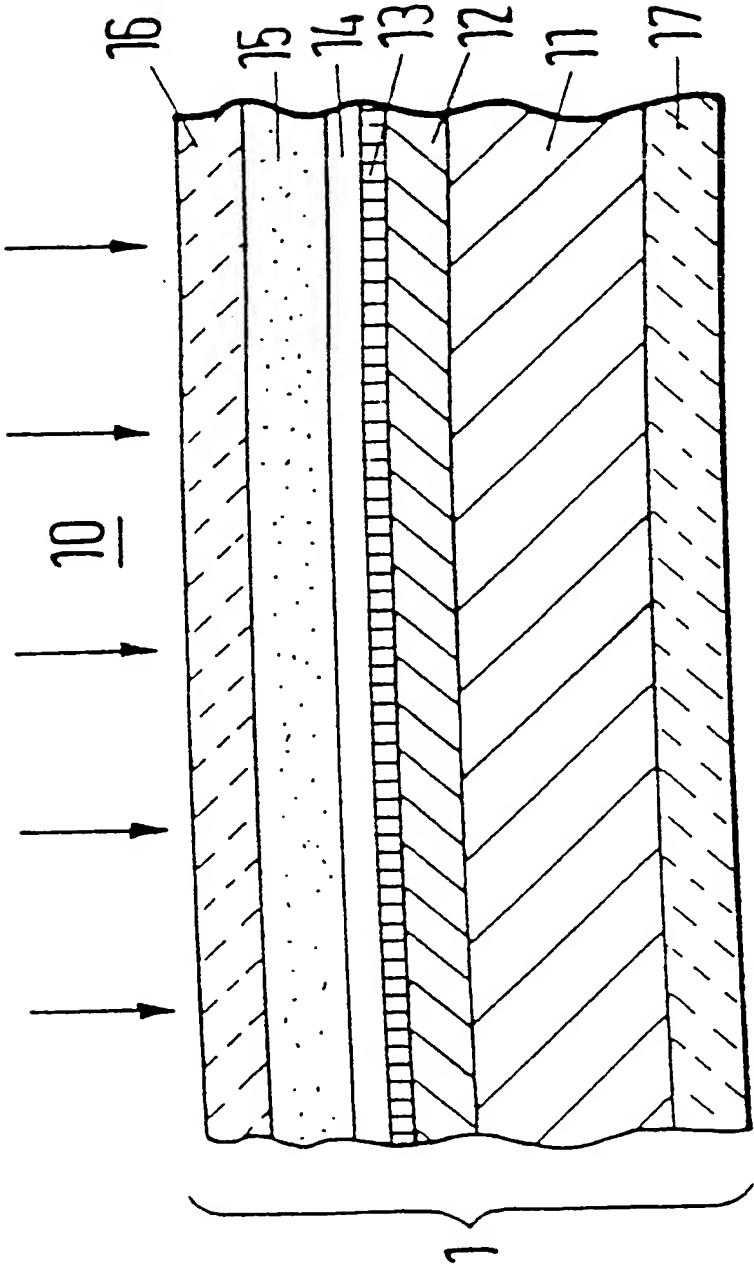
20

7. Photovoltaische Zelle, enthaltend einer Ladungstransportschicht, die eine oder mehrere Spiroverbindungen gemäß einer oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3 enthält.

25

8. Elektrolumineszenzvorrichtung, enthaltend eine aktive Schicht, die eine oder mehrere Spiroverbindungen gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3 enthält.

Fig.1



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte. national Application No

PCT/EP 98/01559

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 6 C07C217/94 C07D209/86 C09K11/06 H05B33/14 H01L51/30

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 C07C C07D C09K H05B H01L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 676 461 A (HOECHST) 11 October 1995 cited in the application see page 25, compound Spiro-260 examples 4 to 6, claims	1,2,6,8
A	EP 0 333 641 A (GEBRÜDER SULZER) 20 September 1989 cited in the application see the whole document	4,5,7
A	EP 0 718 858 A (BASF) 26 June 1996 cited in the application see claims	4,5,7
P,A	WO 97 10617 A (HOECHST) 20 March 1997 see claims	4,5,7



Further documents are listed in the continuation of box C.



Patent family members are listed in annex.

Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

10 July 1998

Date of mailing of the international search report

24/07/1998

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040. Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Zervas, B

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Inte. ational Application No

PCT/EP 98/01559

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 676461	A	11-10-1995	DE 4411969 A	19-10-1995
			DE 4442063 A	30-05-1996
			DE 4446818 A	04-07-1996
			CN 1112951 A	06-12-1995
			JP 7278537 A	24-10-1995
EP 333641	A	20-09-1989	CH 674596 A	15-06-1990
			DE 58909466 D	23-11-1995
			JP 1220380 A	04-09-1989
			JP 2664194 B	15-10-1997
			US 4927721 A	22-05-1990
			US 5084365 A	28-01-1992
EP 718858	A	26-06-1996	DE 4445584 A	27-06-1996
			CN 1132416 A	02-10-1996
			JP 8236166 A	13-09-1996
			US 5683833 A	04-11-1997
WO 9710617	A	20-03-1997	DE 19533850 A	27-03-1997
			AU 6988596 A	01-04-1997
			EP 0850492 A	01-07-1998

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 98/01559

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 6 C07C217/94 C07D209/86 C09K11/06 H05B33/14 H01L51/30

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 C07C C07D C09K H05B H01L

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	EP 0 676 461 A (HOECHST) 11. Oktober 1995 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 25, Verbindung Spiro-260; Beispiele 4 bis 6; Ansprüche	1, 2, 6, 8
A	EP 0 333 641 A (GEBRÜDER SULZER) 20. September 1989 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	4, 5, 7
A	EP 0 718 858 A (BASF) 26. Juni 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche	4, 5, 7
P, A	WO 97 10617 A (HOECHST) 20. März 1997 siehe Ansprüche	4, 5, 7

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"Z" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

10. Juli 1998

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

24/07/1998

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Zervas, B

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 98/01559

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 676461 A	11-10-1995	DE 4411969 A	19-10-1995
		DE 4442063 A	30-05-1996
		DE 4446818 A	04-07-1996
		CN 1112951 A	06-12-1995
		JP 7278537 A	24-10-1995
EP 333641 A	20-09-1989	CH 674596 A	15-06-1990
		DE 58909466 D	23-11-1995
		JP 1220380 A	04-09-1989
		JP 2664194 B	15-10-1997
		US 4927721 A	22-05-1990
		US 5084365 A	28-01-1992
EP 718858 A	26-06-1996	DE 4445584 A	27-06-1996
		CN 1132416 A	02-10-1996
		JP 8236166 A	13-09-1996
		US 5683833 A	04-11-1997
WO 9710617 A	20-03-1997	DE 19533850 A	27-03-1997
		AU 6988596 A	01-04-1997
		EP 0850492 A	01-07-1998